# JP09040557

Publication Title:
No title available
Abstract:
Abstract.
Abstract not available for JP09040557 Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide
Courtesy of http://v3.espacenet.com

# 特開平9-40557

(43)公開日 平成9年(1997)2月10日

(51) Int.Cl. <sup>8</sup>		識別記号	庁内整理番号	FΙ					技術表示箇所
A 6 1 K	31/40	AED		A 6	1 K	31/40		AED	
	31/41	ADU				31/41		ADU	
	31/415	ACP				31/415		ACP	
	31/435					31/435			
	31/44		<u>.</u>			31/44			
			審査請求	未蔚求	旅館	項の数10	OL	(全 55 頁)	最終頁に続く
(21)出願番	<del></del>	特願平8-125226		(71)	出願人	. 000002	956		
						田辺製	薬株式	会社	
(22)出願日		平成8年(1996)5月	月21日		大阪府大阪市中央区道修町3丁			3丁目2番10号	
				(72)	発明者	田山	幸一郎		
(31)優先権	主張番号	特願平7-125505				埼玉県	南埼玉	郡白岡町新白	岡3丁目34番地
(32)優先日		平7 (1995) 5月25	∃			7			
(33)優先權主	主張国	日本(JP)		(72)	発明者	彦田	匡毅		
						埼玉県	志木市	柏町2丁目16	番19号
				(72)	発明者	鹿野	俊朗		
						埼玉県	川口市	北原台2丁目	12番32号
				(72)	発明者	長崎	正明		
						埼玉県	大宮市	大字東宮下134	49番地40
				(74)	代理人	、弁理士	箕浦	繁夫	
				(72)	発明者	施野 埼玉県 長崎 埼玉県	俊朗 川口市: 正明 大宮市:	北原台2丁目 大字東宮下13	12番32号

## (54) 【発明の名称】 医薬組成物

# (57)【要約】

【課題】 本発明は、優れたコレシストキニン拮抗作用 を示す2ーオキソインドリン誘導体を有効成分としてな る医薬組成物を提供するものである。

【解決手段】 一般式([)

【化28】

$$\begin{array}{c|c}
R^3 & \text{NHCO-Y-R}^2 \\
\hline
Q-R^1 & & & \\
\end{array}$$

(但し、環Aは置換又は非置換ベンゼン環、RIは水素原子、シクロアルキル基、置換もしくは非置換アリール基、含窒素複素環式基、含酸素複素環式基、含硫複素環式基、窒素原子及び酸素原子を含む複素環式基、窒素原子及び硫黄原子を含む複素環式基等、RIは置換もしくは非置換アリール基等、RIIは置換又は非置換低級アルキル基、Qは単結合手又は低級アルキレン基、Yは単結合手、低級アルキレン基又は低級アルケニレン基を表

す。)で示される2-オキソインドリン誘導体又はその 薬理的に許容し得る塩を有効成分としてなる医薬組成物 ×。 【特許請求の範囲】 【請求項1】 一般式(I)

【化1】

$$\begin{array}{c|c}
R^3 & \text{NHCO-Y-R}^2 \\
\hline
Q-R^1 & \end{array}$$

(但し、環Aは置換又は非置換ベンゼン環、R1は水素原子、シクロアルキル基、置換もしくは非置換アリール基、含窒素複素環式基、含酸素複素環式基、含硫複素環式基、窒素原子及び酸素原子を含む複素環式基、窒素原子及び硫黄原子を含む複素環式基、低級アルコキシ基、エステル化されていてもよいカルボキシル基、シアノ基、低級アルキルチオ基、低級アルキルスルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、オキシラニル基又は2-(低級アルキルチオ)-1-ヒドロキシエチル基、R2は置換もしくは非置換アリール基、式

【化2】

で示される基、置換もしくは非置換含窒素複素単環式 基、置換もしくは非置換含窒素複素二環式基、式 【化3】

(但し、nは1火は2を表す。)で示される基、含酸素複索環式基、含硫複素環式基、窒素原子及び酸素原子を含む複素環式基又は窒素原子及び硫黄原子を含む複素環式基、除は置換又は非置換低級アルキル基、Qは単結合手又は低級アルキレン基、Yは単結合手、低級アルキレン基又は低級アルケニレン基を表す。)で示される2オキソインドリン誘導体又はその薬理的に許容し得る塩を有効成分としてなる医薬組成物。

【請求項2】 環Aが低級アルキル基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいベンゼン環; RIが水素原子;シクロアルキル基;ハロゲン原子、低級アルキル基、ヒドロキシ基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいアリール基;含窒素複素環式基;含酸素複素環式基;含酸素原子及び酸素原子を含む複素環式基; 연級アルコキシ基;エステル化されていてもよいカルボキシル基;シアノ基;低級アルキルチオ基;低級アルキルスルフィニル基;低級アルキルスルホニル基;オキシラニル基;又は2-(低級ア

ルキルチオ)-1-ヒドロキシエチル基; R<sup>2</sup>がハロゲン原子、ヒドロキシ基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいアリール基;式

【化4】

で示される基;ホルミル基、低級アルコキシカルボニル 基及びシアノ低級アルキル基から選ばれる基で置換され ていてもよい含窒素複素単環式基もしくは含窒素複素二 環式基;式

【化5】

(但し、nは1又は2を表す。)で示される基;含酸素複素環式基;含硫複素環式基;窒素原子及び酸素原子を含む複素環式基;又は窒素原子及び硫黄原子を含む複素環式基; R³がエステル化されていてもよいカルボキシル基、シアノ基及びテトラゾリル基から選ばれる基で置換されていてもよい低級アルキル基; Qが単結合手;又は低級アルキレン基; Yが単結合手;低級アルキレン基: 又は低級アルケニレン基である請求項1記載の医薬組成物。

【請求項3】 環Aが低級アルキル基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいベンゼン環: R<sup>1</sup>が水素原子;シクロアルキル基;ハロゲン原子、低級アルキル基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいアリール基;エステル化されていてもよいカルボキシル基;低級アルキルチオ基;又は2-(低級アルキルチオ)-1-ヒドロキシエチル基;R<sup>2</sup>がハロゲン原子、ヒドロキシ基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいアリール基;含窒素複素二環式基;式

【化6】

(但し、nは1又は2を表す。)で示される基;含酸素 複素環式基;又は含硫複素環式基;№がエステル化され ていてもよいカルボキシル基、シアノ基及びテトラゾリ ル基から選ばれる基で置換されていてもよい低級アルキ ル基; Qが単結合手;又は低級アルキレン基; Yが単結 合手;又は低級アルケニレン基である請求項1記載の医 薬組成物。

【請求項4】 環Aが低級アルキル基及び低級アルコキ

シ基から選ばれる基で置換されていてもよいベンゼン環; R1が水素原子; シクロアルキル基; 又はハロゲン原子、低級アルキル基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいアリール基; R2がハロゲン原子、ヒドロキシ基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいアリール基; 含窒素複素二環式基; 式

【化7】

(但し、nは1又は2を表す。)で示される基;含酸素複素環式基;又は含硫複素環式基; R<sup>3</sup>がエステル化されていてもよいカルボキシル基、シアノ基及びテトラゾリル基から選ばれる基で置換されていてもよい低級アルキル基; Qが単結合手;又は低級アルキレン基; Yが単結合手;又は低級アルケニレン基である請求項1記載の医薬組成物。

【請求項5】 環Aが低級アルキル基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいベンゼン環; R<sup>1</sup>が水素原子;シクロアルキル基;又はハロゲン原子、低級アルキル基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいフェニル基; R<sup>2</sup>がナフチル基;ハロゲノフェニル基;インドリル基;キノリル基:イソキノリル基;式

【化8】

(但し、nは1又は2を表す。)で示される基;ベンゾチオフェニル基;ベンゾフラニル基;又はクマリル基: R<sup>3</sup>がエステル化されていてもよいカルボキシル基で置換されていてもよい低級アルキル基、Qが単結合手;又は低級アルキレン基;Yが単結合手である請求項1記載の医薬組成物。

【請求項6】 環Aが低級アルコキシ基で置換されたベンゼン環、R<sup>1</sup>がハロゲノフェニル基又はシクロヘキシル基、R<sup>2</sup>がインドリル基、キノリル基又はイソキノリル基、R<sup>3</sup>がエステル化されていてもよいカルボキシル基で置換された低級アルキル基、Qが単結合手、Yが単結合手である請求項1記載の医薬組成物。

【請求項7】 環Aが低級アルキコキシ基で置換されたベンゼン環、RIがハロゲノフェニル基、R2がイソキノリル基、R3がエステル化されていてもよいカルボキシルで 置換された低級アルキル基、Qが単結合手、Yが単結合 丁である請求項1記載の医薬組成物。

【請求項8】 (S) -3-〔1-(2-フルオロフェニル) -2, 3-ジヒドロ-3-(3-イソキノリニル) カルボニルアミノー6-メトキシー2-オキソー1 H-インドール-3-イル)プロピオン酸、そのエステル又はその薬理的に許容しうる塩を有効成分としてなる医薬組成物。

【請求項9】 コレシストキニン拮抗薬である請求項 1、2、3、4、5、6、7又は8記載の医薬組成物。 【請求項10】 急性膵炎、慢性膵炎、過剰膵液分泌、 膵癌、インスリノーマ、高インスリン血症、過敏性腸症 候群、逆流性食道炎、過剰胃液分泌、胆仙痛、悪心、嘔 吐、食欲不振、消化不良の予防・治療剤である請求項 1、2、3、1、5、6、7、8又は9記載の医薬組成 物。

【発明の詳細な説明】

[0001]

【発明の属する技術分野】本発明は、医薬組成物に関する。

[0002]

【従来の技術】コレシストキニン(CCK)は、胃腸組織および中枢神経系に存在する脳・腸ペプチドであり、膵酵素分泌の制御や食欲調節に関係する物質として知られており、結腸運動の促進、胆嚢収縮、膵酵素分泌の促進、胃内容物排出の抑制などの作用を有すると考えられている(ドラッグ・ニュース・アンド・パースペクティブズ(Drug Ncws &: Perspectives)7(2), PP87-95, March, 1994)。又、コレシストキニンは中枢神経系でドパミンと共存していることから、ドパミン作働系の機能に関係する役割を有していると考えられている(トレンズ・イン・ファーマコロジカル・サイエンス(Trends in Pharmacological Science), 12, PP232-236, 1991)。

【0003】このコレシストキニンに対し拮抗作用を示す物質は、膵臓障害、胃腸系疾患、他の消化器系疾患などの予防または治療に有効であるとして、現在までに多数の拮抗性物質が研究されてきている。例えば、コレシストキニン拮抗物質としてペンゾトリプトなどのアミノ酸誘導体が知られているが、その作用は比較的弱く、又、作用の持続が短いこと、不安定であること、および吸収がよくないことなどの点で必ずしも満足できるものではない。

【0004】非ペプチド系拮抗物質としては、特開平2 111774号公報にはベンゾジアゼピン化合物が、 特開平2-28181号公報にはチエノアゼピン化合物 が開示されている。さらに、特開昭64-68369号 公報には、式(V)の化合物

[0005]

【化9】

$$(V)$$

【0006】を含むβーカルボリン誘導体が開示されて いる。

#### [0007]

【発明が解決しようとする課題】本発明は、コレシスト キニンに対し優れた拮抗作用を示す新規2ーオキソイン ドリン誘導体を有効成分とする医薬組成物を提供するも のである。

[0008]

【課題を解決するための手段】本発明は、式(I)

[0009]

【化10】

【0010】(但し、環Aは置換又は非置換ベンゼン 環、R1は水素原子、シクロアルキル基、置換もしくは非 置換アリール基、含窒素複素環式基、含酸素複素環式 基、含硫複素環式基、窒素原子及び酸素原子を含む複素 環式基、窒素原子及び硫黄原子を含む複素環式基、低級 アルコキシ基、エステル化されていてもよいカルボキシ ル基、シアノ基、低級アルキルチオ基、低級アルキルス ルフィニル基、低級アルキルスルホニル基、オキシラニ ル基乂は2-(低級アルキルチオ)-1-ヒドロキシエ チル基、R2は置換もしくは非置換アリール基、式

[0011]

【化11】

【0012】で示される基、置換もしくは非置換含窒素 複素単環式基、置換もしくは非置換含窒素複素=環式 基、式

[0013]

【化12】

【0014】(但し、nは1又は2を表す。)で示され る基、含酸素複素環式基、含硫複素環式基、窒素原子及 び酸素原子を含む複素環式基又は窒素原子及び硫黄原子 を含む複素環式基、R3は置換又は非置換低級アルキル 基、Qは単結合手又は低級アルキレン基、Yは単結合 手、低級アルキレン基又は低級アルケニレン基を表 す。)で示される2-オキソインドリン誘導体(1)又 はその薬理的に許容し得る塩を有効成分とする医薬組成 物に関する。

【0015】本発明の有効成分である2-オキソインド リン誘導体(Ⅰ)及びその薬理的に許容しうる塩は、優 れたコレシストキニン拮抗作用を有するため、本発明の 医薬組成物は抗コレシストキニン拮抗薬として、また、 膵臓障害、胃腸系疾患あるいは食欲調節系疾患の予防・ 治療剤として有用である。

#### [0016]

【発明の実施の形態】本発明の有効成分である2 オキ ソインドリン誘導体(I)の具体例としては、一般式 (I)において、環Aが低級アルキル基及び低級アルコ キシ基から選ばれる基で置換されていてもよいベンゼン 環:Riが水素原子;シクロアルキル基;ハロゲン原子、 低級アルキル基、ヒドロキシ基及び低級アルコキシ基か ら選ばれる基で置換されていてもよいアリール基;含窒 素複素環式基;含酸素複素環式基;含硫複素環式基;窒 素原子及び酸素原子を含む複素環式基;窒素原子及び硫 黄原子を含む複素環式基; 低級アルコキシ基; エステル 化されていてもよいカルボキシル基;シアノ基;低級ア ルキルチオ基;低級アルキルスルフィニル基;低級アル キルスルホニル基:オキシラニル基:又は2-(低級ア ルキルチオ)-1-ヒドロキシエチル基; R2がハロゲン 原子、ヒドロキシ基及び低級アルコキシ基から選ばれる 基で置換されていてもよいアリール基:式

[0017]

【化13】



【0018】で示される基;ホルミル基、低級アルコキ シカルボニル基及びシアノ低級アルキル基から選ばれる 基で置換されていてもよい含窒素複素単環式基もしくは 含窒素複素二環式基:式

[0019]

【化14】

【0020】(但し、nは1又は2を表す。)で示される基:含酸素複素環式基;含硫複素環式基;窒素原子及び酸素原子を含む複素環式基;又は窒素原子及び硫黄原子を含む複素環式基; R³がエステル化されていてもよいカルボキシル基、シアノ基及びテトラゾリル基から選ばれる基で置換されていてもよい低級アルキル基; Qは単結合手; 又は低級アルキレン基; Yは単結合手; 低級アルキレン表; 又は低級アルケニレン基である化合物があげられる。

【0022】 【化15】

【0023】(但し、nは1又は2を表す。)で示される基;含酸素複素環式基;又は含硫複素環式基; R³がエステル化されていてもよいカルボキシル基、シアノ基及びテトラブリル基から選ばれる基で置換されていてもよい低級アルキル基; Qが単結合手;又は低級アルキレン基; Yが単結合手;又は低級アルケニレン基である化合物である。

【0024】薬効上更に好ましい化合物(1)は、環Aが低級アルキル基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されたベンゼン環: R<sup>1</sup>が水素原子:シクロアルキル基;ハロゲン原子、低級アルキル基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいアリール基; R<sup>2</sup>がハロゲン原子、ヒドロキシ基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいアリール基: 含窒素複素二環式基;式

【0025】 【化16】

【0026】(但し、nは1又は2を表す。)で示される基;合酸素複素環式基;又は含硫複素環式基; R³がエステル化されていてもよいカルボキシル基、シアノ基及びテトラゾリル基から選ばれる基で置換されていてもよい低級アルキル基; Qが単結合手;又は低級アルキレン基: Yが単結合手;又は低級アルケニレン基である化合物である。

【0027】薬効上更に好ましい化合物(I)は、環Aが低級アルキル基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていでもよいベンゼン環; R<sup>1</sup>が水素原子;シクロアルキル基; 又はハロゲン原子、低級アルキル基及び低級アルコキシ基から選ばれる基で置換されていてもよいフェニル基; R<sup>2</sup>がナフチル基; ハロゲノフェニル基: インドリル基; キノリル基; イソキノリル基; 式【0028】

【化17】

【0029】(但し、nは1又は2を表す。)で示される基;ベンゾナオフェニル基;ベンゾフラニル基;又はクマリル基; ®がエステル化されていてもよいカルボキシル基で置換されていてもよい低級アルキル基、Qが単結合手;又は低級アルキレン基;Yが単結合手である化合物である。

【0030】薬効上更に好ましい化合物(1)は、環Aが低級アルコキシ基で置換されたベンゼン環、RIがハロゲノフェニル基又はシクロヘキシル基、RIがエステル化されていてもよいカルボキシル基で置換された低級アルキル基、Qが単結合手、Yが単結合手である化合物である。これらのうち、環Aが低級アルコキシ基で置換されたベンゼン環、RIがハロゲノフェニル基、RIがイソキノリル基、RIがエステル化されていてもよいカルボキシル基で置換されていてもよい低級アルキル基、Qが単結合手、Yが単結合手である化合物が好ましい。

【0031】・般式(I)において、環Aが置換基を有する場合には、下記インドリン環の位置番号をもって環A上の置換基の置換位置を特定する(以下同様)。

[0032]

【化18】

$$\begin{bmatrix} 4 & & & \\ & & & \\ 6 & & & \\ \hline 7 & & & \\ 1 & & & \end{bmatrix}_2^3$$

【0033】したがって、環A上の置換基は、4位、5位、6位及び7位に存在するものである。このうち、薬 効面からは、一般式(I)において、環Aの5位又は6位が置換された化合物が好ましい。

【0034】シクロアルキル基としては、シクロプロピ ル基、シクロブチル基、シクロペンチル基、シクロヘキ シル基、シクロヘプチル基などの炭素数3~7のシクロ アルキル基があげられる。アリール基としては、フェニ ル基又はナフチル基があげられる。含窒素複素単環式基 としては、ピリジル基、ピロリル基、イミダゾリル基、 ピラゾリル基、ピラジニル基、ピリミジル基又はピリダ ジニル基があげられる。含窒素複素二環式基としては、 インドリル基、キノリル基、イソキノリル基、テトラヒ ドロイソキノリル基、ベンズイミダゾリル基、キノキサ リニル基があげられる。含窒素複素環式基としては、ピ ロリル基、ピリジル基、イミダゾリル基、ピラゾリル 基、ピラジニル基、ピリミジル基、ピリダジニル基、イ ンドリル基、キノリル基、イソキノリル基、テトラヒド ロイソキノリル基、ベンズイミダゾリル基、キノキサリ ニル基、カルバゾリル基、カルボリニル基又は式

【0035】 【化19】

【0036】(但し、nは1又は2を表す。)で示される基があげられる。含酸素複素環式基としては、フリル基、ベンゾフラニル基、クマリル基、クロメニル基又はクロマニル基があげられる。含硫複素環式基としては、チエニル基、ベンゾチオフェニル基又はチアントレニル基があげられる。窒素原子及び酸素原子を含む複素環式基としては、モルホリニル基、オキサゾリル基、イソオキサゾリル基があげられる。窒素原子及び硫黄原子を含む複素環式基としては、チアゾリル基、イソチアゾリル基、ベンゾチアゾリル基又はイソベンゾチアゾリル基があげられる。

【0037】化合物(I)には、インドリン環3位の不 斉炭素原子等に基づく光学異性体が存在しうるが、本発 明は、これらの光学異性体及びその混合物のいずれをも 含むものである。

【0038】化合物(I)のうち、R1がエステル化されたカルボキシル基及び/又はR3がエステル化されたカル

ボキシル基置換低級アルキル基である場合において、エステル残基の例としては、低級アルキル基、ハロゲン置換低級アルキル基、フェニル低級アルキル基、フェナシル基等をあげることができ、とりわけ、低級アルキル基が好ましい。

【0039】本発明の有効成分である2-オキソインドリン誘導体(I)は、遊離の形でも、また薬理的に許容しうる塩の形でも医薬用途に使用することができる。薬理的に許容し得る塩としては、無機酸又は有機酸との酸付加塩、及び無機塩基、有機塩基又はアミノ酸との塩があげられ、例えば塩酸塩、硫酸塩、臭化水素酸塩、メタンスルホン酸塩、フマル酸塩、マレイン酸塩、アルカリ金属(ナトリウム、カリウムなど)塩、メチルアミン塩、ジエチルアミン塩、トリエチルアミン塩、リジンとの塩などがあげられる。

【0040】また、本発明の有効成分である2ーオキソインドリン誘導体(I)及びその塩はその分子内塩、付加物、錯体、溶媒和物あるいは水和物などをいずれも含むものと解釈されるべきである。

【0041】化合物(I)およびその薬理的に許容しうるその塩は、経口的にも非経口的にも投与することができる。投与量は患者の年齢、体重、条件または投与方法によって変動するが、通常1日当り0.01mg/kg ないし50mg/kg である。

【0042】また、化合物(I)およびその薬理的に許 容しうるその塩は、通常人を含めて哺乳動物に、カプセ ル、マイクロカプセル、錠剤、顆粒、粉剤、トローチ、 シロップ、エアゾル、吸入剤、溶液、注射剤、懸濁液、 エマルジョン、座剤等のような常用の医薬組成物の形で 投与することができる。医薬組成物は、例えば、しょ 糖、スターチ、マンニット、ソルビット、乳糖、グルコ ース、セルロース、タルク、燐酸カルシウム、炭酸カル シウム等の賦形剤;例えばセルロース、メチルセルロー ス、ヒドロキシプロピルセルロース、ポリプロピルピロ リドン、ゼラチン、アラビアゴム、ポリエチレングリコ ール、しょ糖、スターチ等の結合剤: 例えばスターチ、 カルボキシメチルセルロース、カルボキシメチルセルロ ースのカルシウム塩、ヒドロキシプロピルスターチ、グ リコールスターチナトリウム、炭酸水素ナトリウム、燐 酸カルシウム、クエン酸カルシウム等の崩解剤;例えば ステアリン酸マグネシウム、タルク、ラウリル硫酸ナト リウム等の滑沢剤;例えばクエン酸、メントール、グリ シン、オレンジ末等の芳香剤 ; 例えば安息香酸ナトリウ ム、亜硫酸水素ナトリウム、メチルパラベン、プロピル パラベン等の保存剤;例えばクエン酸、クエン酸ナトリ ウム、酢酸等の安定剤;例えばメチルセルロース、ポリ ビニルピロリドン、ステアリン酸アルミニウム等の懸濁 剤:分散剤;例えば水のような水性希釈剤;例えばカカ オ脂、ポリエチレングリコール、白灯油等のベースワッ クスのような医薬用として常用される種々の有機または 無機担体物質を含むことができる。

【0043】本発明の有効成分である2-オキソインドリン誘導体(1)は、

(A) 法: 一般式(II)

[0044]

【化20】

$$\begin{array}{c|c} & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & & \\ & \\ & & \\ &$$

【0045】(但し、環A、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>及びQは前記と同一 意味を有する。)で示されるアミン化合物又はその塩 と、一般式(III)

[0046]

【化21】

$$HO_2C-Y-R^2$$
 (III)

【0047】(但し、R<sup>2</sup>及びYは前記と同一意味を有する。)で示されるカルボン酸化合物、その反応性誘導体 又はそれらの塩とを反応させるか、

(B)法:一般式(IV)

[0048]

【化22】

【0049】(但し、環A、R<sup>1</sup>、R<sup>2</sup>、Q及びYは前記と同一意味を有する。)で示される化合物又はその塩をR<sup>2</sup>に対応するアルキル化剤と反応させることにより製造することができる。

【0050】化合物(III)の反応性誘導体としては、酸ハライド類、活性エステル類、酸無水物があげられ、好ましくは酸クロリドなどの酸ハライドである、

【0051】化合物(IV)との反応に用いるR<sup>3</sup>に対応するアルキル化剤としては、例えば、R<sup>3</sup>ーX<sup>1</sup>(X<sup>1</sup>はハロゲン原子を表し、R<sup>3</sup>は前記と同一意味を有する。)で示されるアルキルハライド化合物、CH<sub>2</sub>=CH-R<sup>3</sup>1(R<sup>3</sup>1はR<sup>3</sup>より炭素数が2個少ない置換又は非置換低級アルキル基)で示されるアルケン化合物などがあげられる、

【0052】化合物(II)及び(IV)の塩としては、例えば塩酸、硫酸などの無機酸との塩が使用できる。また、化合物(III)の塩としては、上記無機酸との塩の他、例えばアルカリ金属塩などの無機塩基との塩が使用できる。

【0053】(A)法:アミン化合物(II)又はその 塩とカルボン酸化合物(III)、その反応性誘導体又 はそれらの塩との反応は、常法により容易に実施することができる。例えば、アミン化合物(II) 又はその塩と、カルボン酸化合物(III) の反応性誘導体又はその塩との反応は、溶媒中で必要により脱酸剤の存在下に、冷却下から用いる溶媒の沸点までの温度で行われる。

【0054】用いる溶媒は反応に不活性な溶媒であれば特に限定されないが、例えば、水、メタノール、エタノール、プロパノール、ブタノールなどのアルコール類;テトラヒドロフラン、ジエチルエーテル、ジオキサンなどのエーテル類;酢酸メチル、酢酸エチルなどのエステル類;石油エーテル、ヘキサン、シクロヘキサンなどの炭化水素類;ジクロロメタン、ジクロロエタン、クロロホルムなどのハロゲン化炭化水素類;ベンゼン、トルエン、キシレンなどの芳香族炭化水素類;N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、ジメチルスルホキシド及びそれらの混合溶媒などを用いることができる。

【0055】必要により用いられる脱酸剤としては、トリエチルアミン、ピリジン、ピコリン、Nーメチルモルホリンなどの有機塩基:水酸化ナトリウム、水酸化カリウムなどのアルカリ金属水酸化物;炭酸ナトリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸カリウムなどのアルカリ金属炭酸塩などがあげられ、好ましくはトリエチルアミン、ピリジンなどであり、含水溶媒においては、炭酸水素ナトリウム、炭酸カリウムなどが好ましい。

【0056】また、アミン化合物(II)又はその塩と、遊離のカルボン酸化合物(III)又はその塩との 反応は、溶媒中で脱水剤の存在下に実施できる。

【0057】脱水剤としてはアミド合成に用いられるものがよく、例えばジシクロヘキシルカルボジイミド、NーエチルーN'ージエチルアミノプロピルカルボジイミド塩酸塩、Nーメチルー2ークロロピリジニウムアイオダイド、1ー(3ージメチルアミノプロピル)ー3ーエチルカルボジイミド塩酸塩、BOP試薬 [ベンゾトリアゾールー1ーイルオキシトリスー(ジメチルアミノ)ホスホニウムヘキサフルオロホスフェート]、ジフェニルリン酸アジド(DPPA)などがあげられる。所望により、1ーヒドロキシベンゾトリアゾールなどの活性エステル試薬を、脱水剤と併用してもよい。

【0058】溶媒としては前記であげたものが好適に使用できる。反応は冷却下から加熱下で好適に進行する。 【0059】なお、本反応はラセミ化することなく進行するため、光学活性な原料を用いれば、光学活性な化合物を得ることができる。

【0060】(B)法:化合物(IV)又はその塩と№ に対応するアルキル化剤との反応は、常法により実施することができる。例えば、化合物(IV) 乂はその塩とアルキルハライド化合物又はアルケン化合物との反応は、溶媒中、塩基の存在下で好適に進行する。塩基とし

ては、炭酸ナトリウム、炭酸カリウム、炭酸水素ナトリウム、炭酸水素カリウム等のアルカリ金属炭酸塩、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム等の水酸化アルカリ金属、あるいは1,8ージアザビシクロ(5,4,0)ウンデカー7ーエン等の有機塩基があげられる。溶媒としては、N,Nージメチルホルムアミド、N,Nージメチルアセトアミドなどのアミド類、アセトン、メチルエチルケトンなどのケトン類、ジクロロメタン、ジクロロメタンなどのハロゲン化炭化水素の他、ジメチルスルホキシド、酢酸エチル、テトラヒドロフラン、ジオキサン、トルエン及びそれらの混合溶媒などを用いることができる。反応は、冷却下から加熱下、例えば0℃~100℃の温度で好適に進行する。

【0061】本発明の有効成分である化合物(I)は、上記の如くして得られる化合物を、常法により、他の本発明の有効成分である化合物へ相互変換することによっても製造することができる。この様な化合物間の相互変換反応としては、その化合物が有する官能基の種類に応じ適宜選択すればよいが、例えば、次の(a)又は(b)の如く実施することができる。

【0062】(a)法:Qが低級アルキレン基である化合物(I)は、Qが単結合手かつ $R^1$ が水素原子である化合物(I)に、基: $-Q^1-R^1$ ( $Q^1$ は低級アルキレン基を表し、 $R^1$ は前記と同一意味を有する。)に対応するアルキル化剤を反応させることにより製造することができる。この反応は、上記の(B)法と同様にして、実施することができる。

【0063】(b)法:R-がカルボキシル基及び/又はR<sup>3</sup>がカルボキシル低級アルキル基である化合物(I)は、カルボキシル基がエステル化された対応する化合物(I)のエステル残基を除去して製造することができる。エステル残基の除去は、カルボキシル基がエステル化された化合物(I)を、溶媒中、酸又はアルカリ試薬で処理して加水分解することにより実施できる。酸としては、塩酸、臭化水素酸、硫酸などの鉱酸、トリフルオロ酢酸、ベンゼンスルホン酸、pートルエンスルホン酸などの無機又は有機酸があげられる。また、アルカリ試薬としては、水酸化アルカリ金属(例えば、水酸化ナトリウム、水酸化カリウム)などの無機塩基があげられる。

【0064】溶媒としては、例えば、水、メタノール、エタノール、イソプロパノール、アセトン、アセトニトリル、ヘキサン、シクロヘキサン、ベンゼン、トルエン、クロロホルム、ジクロロメタン、ジクロロエタン、ジオキサン、テトラヒドロフラン、N、Nージメチルホルムアミド、N、Nージメチルアセトアミド、ジメチルスルホキシド、又はこれらの混合溶媒などがあげられる。反応は、冷却トから用いる溶媒の沸点までの温度で好適に進行する。

【0065】さらに、本発明の有効成分である化合物

(I)は、以下に述べる如く、常法により相互に変換することもできる。

【0066】例えば、 $R^1$ が低級アルキルチオ基である化合物(I)は、酸化して、対応するスルフィニル体又はスルホニル体とすることができる。また、 $R^1$ がオキシラニル基である化合物(I)は、アルカリ金属低級アルキルスルフィドで処理して、 $R^1$ が2-(低級アルキルチオ)-1-ヒドロキシエチル基である化合物とすることができ、この場合、 $R^3$ がエステル化されたカルボキシル低級アルキル基のときは、同時に加水分解されて、カルボキシ低級アルキル基となる。

【0067】R<sup>2</sup>がNー低級アルコキシカルボニル置換の含窒素複素単環式基又は含窒素複素二環式基である化合物(I)は、(b)法と同様にして脱アシル化することにより、R<sup>2</sup>がNー非置換の含窒素複素単環式基又は含窒素複素二環式基である化合物とすることができ、さらにギ酸と無水酢酸から得られる混合酸無水物あるいはシアノ低級アルカン(アクリロニトリル等)で処理して、含窒素複素単環式基又は含窒素複素二環式基のN位をホルミル化あるいはシアノ低級アルキル化することができる。

【0068】№がシアノ低級アルキル基である化合物 (I)は、トリブチルチンアジド (Bu₃SnN₃)で処理して対応するテトラゾール体とすることができ、あるいは低級アルカノール中酸で処理して対応する低級アルコキシカルボニル体とすることができる。

【0069】環A、R¹、R²及びR³の少なくとも一つの置換基に低級アルコキシ基が存在する化合物(I)は、三臭化ホウ素などのルイス酸で処理して対応するヒドロキシ休とすることができ、さらに低級アルキルハライド等で処理して低級アルコキシ体とすることができる。

【0070】Yが低級アルケニレンである化合物(1)は、還元して、Yが低級アルキレン基である化合物とすることができる。

【0071】上記の化合物の相互変換反応は、いずれも ラセミ化することなく進行し、原料として光学活性体を 用いれば、光学活性な化合物を得ることができる。

【0072】上記製法により製造された2ーオキソインドリン誘導体は、反応終了後、反応混合物から通常の方法により単離することができ、所望により、通常の方法に従って精製することができる。例えば、反応終了後に必要により過剰の試薬を分解、又に反応溶媒を除去した後に、目的生成物を可溶性溶媒で抽出することにより、あるいは適当な溶媒を加えて析出させることにより採取することができる。さらに、必要によりカラムクロマトグラフィー、再結晶などにより精製することができる。【0073】本発明の原料であるアミン化合物(II)は、一般式(VI)

[0074]

【化23】

【0075】(但し、環Aは前記と同一意味を有する。)で示される化合物に、所望によりそのアミノ基に基:-Q-R1(但し、Q及びR1は前記と同一意味を有する。)を導入した後、オキザリルハライドと反応させ、得られる一般式(VII)

[0076]

【化24】

$$(VII)$$

【0077】(但し、環A、PL及びQは前記と同一意味を有する。)で示される化合物をヒドロキシアミンで処理し、次いで還元して、一般式(VIII)

【0078】 【化25】

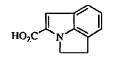
$$\begin{array}{c|c}
A & NH_2 \\
\hline
 & O \\
\hline
 & Q-R^1
\end{array}$$
(VIII)

【0079】(但し、環A、RI及びQは前記と同一意味を有する。)で示される化合物を得、所望によりそのアミノ基を保護し(B)法と同様にしてアルキル化剤と反応させ、アミノ基を保護した場合にはその保護基を除去することにより製造することができる。

【0080】4-(低級アルコキシ)-2,3-ジヒドロ-1H-インドール-2,3-ジオンである化合物(VII)は、3-(低級アルコキシ)アニリンを、文献〔ジャーナル・オブ・オーガニック・ケミストリー(J. Org. Chem.),53,2844(1988),R. M. Soll et al.〕記載の方法に従い、3'(低級アルコキシ)2,2-ジメチルプロピオンアニリドとし、該アニリド化合物のオルト位をリチオ化後、ジエチルオキザレート処理し、さらに閉環して、製造することができる。

【0081】Qが低級アルキレン基である化合物(VIII)は、基:-Q-R!が水素原子である化合物(VIII)のインドリン環1位の窒素原子に、(a)法と同様にして基: Q<sup>2</sup> R!(但し、Q<sup>2</sup>は低級アルキレン基を表し、R!は前記と同一意味を有する。)を導入して製造することもできる。

【0082】原料化合物(IV)は、化合物(VII I)を、(A)法と同様にして、化合物(III)と反応させることにより製造することができる。 【0083】式 【0084】 【化26】



【0085】で示される原料化合物は、式 【0086】 【化27】

【0087】〔ジャーナル・オブ・ザ・アメリカン・ケミカル・ソサイエティ(J. Am. Chem.Soc.), Vol.80, P5574 (1958), H. Rapoport et al〕で示される化合物を(b)法と同様にして加水分解することにより製造することができる。

【0088】光学活性体の化合物(I)は、光学活性アミン化合物(II)又はその塩と、カルボン酸化合物(III)、その反応性誘導体又はその塩とを反応させることにより製造することができる。

【0089】アミン化合物(II)の光学活性体は、ラセミ体のアミン化合物(II)から常法に従い光学分割剤とジアステレオマー塩を形成させて、光学分割することにより得ることができる。光学分割剤としては、慣用の分割剤を用いることができ、例えば光学活性なジベンゾイル酒石酸を用いることができる。

【0090】本明細書において、低級アルキル基及び低級アルコキシ基とは、炭素数1~6個のもの、好ましくは炭素数1~4個のものを意味する。低級アルカノイル基とは、炭素数2~6個のもの、好ましくは炭素数2~4個のものを意味する。シクロアルキル基とは、炭素数3~9のもの、好ましくは炭素数3~6のものを意味する。低級アルキレン基とは、炭素数1~8個のもの、好ましくは炭素数1~5個のものを意味する。低級アルケニレン基とは、炭素数2~6個のもの、好ましくは炭素数2~4個のものを意味する。ハロゲン原子としては、塩素、臭素、フッ素及びヨウ素、好ましくは塩素及びフッ素があげられる。

【0091】実験例1〔コレシストキニン受容体結合作用〕

SD系雄性ラットの膵臓を摘出後、50mMトリス塩酸 緩衝液(pII7.5,0.01% 大豆トリプシン阻害 剤)を加えホモジナイズした。ホモジュネートをガーゼ でろ過後、50,000×gで10分間遠心分離し、得られたペレットにインキュベーション・メディウム(50mMトリス塩酸(pH7.5),5mM塩化マグネシウム,5mMジチオトレイトール,0.14mg/mlバシトラシン,0.2%牛血清アルブミン(BSA),

0.01%人豆トリプシン阻害剤)を加え膵膜標本とした。以上の操作は全て氷冷下で行った。

【0092】ポリエチレンチューブに膜標本、125 I-C CK-8 (50pM)及び被検体化合物を含むインキュベーション・メディウムを加え、25℃で90分間インキュベートした。膜結合125 I-CCK-8は洗浄液(50mMトリス塩酸、0.01%BSA、pH7.5、1℃)を加え、セルハーベスターを用いて洗浄ろ過するこ とにより分離し、フィルター上の結合画分の放射活性は $\gamma$ -カウンターで測定した。フィルター上の結合画分の放射活性から特異的結合量を求め、特異的結合を50% 即制する各化合物の濃度 ( $IC_{50}$ 値)を算出した。

【0093】結果は下記第1表から第7表の通りである。

【0094】 【表1】

第1表

製造例番号	$ \begin{array}{c}                                     $					
7	環A	-Q-R <sup>1</sup>	-Y-R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	IC <sub>50</sub> (nM)	
90		-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>	P <sub>ZH</sub>	~~CO₂H	30	
92	$\langle \mathcal{Z} \rangle$	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>	8	∕CO <sub>2</sub> Na	30	
93	Ö	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>	$\begin{cases} Q \\ Z \end{cases}$	∕_CO₂H	30	
94	U	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>	VOCH₃	, CO <sub>2</sub> H	30	
112	н <sub>э</sub> со	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>	W	∕CO <sub>2</sub> H	30	

[0095]

【表2】

第2表

製造例番号	$ \begin{array}{c} R^{3} \text{NHCO-Y-R}^{2} \\ \downarrow Q - R^{1} \end{array} $					
77	環A	-Q-R <sup>1</sup>	-Y- R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	IC <sub>50</sub> (nM)	
113	H <sub>3</sub> CO	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>		~~CO₂H	7	
114	H <sub>1</sub> CO	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>	R	∕_CO₂H	3	
115	H <sub>3</sub> CO	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>		CO₂H	3	
118	H <sub>3</sub> CO	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>	Q <sub>C</sub>	~_CO₂H	10	
119	н₃со	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>	d a	∕_CO <sub>2</sub> H	8	
121		Ó	Q a	,_CO₂H	30	

【表3】

[0096]

第3表

製造例番号	$ \begin{array}{c c}  & R^3 \\  & NHCO-Y-R^2 \\  & Q-R^1 \end{array} $					
]	環A	-Q-R <sup>1</sup>	-Y- R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	IC <sub>50</sub> (nM)	
122	н,соСТ	Ø	00	∕CO <sub>2</sub> H	5	
123	$\Box$		CO	~CO₂H	7	
124			H <sub>3</sub> CO	~_CO₂H	40	
125	н,с,о СТ	$\Diamond$	X	~CO₂H	10	
126	$\bowtie$	$\Diamond$	HOU	,CO₂H	10	
128	н,со.	$\Rightarrow$	W	, CO₂H	4	
129		$\wp$	00	, CO <sub>2</sub> H	20	
130	н,со		NO	∕_CO <sub>2</sub> Na	0.7	

[0097]

第4表

製造例番号		Â	NHCO-		
9	現Α	-Q-R <sup>1</sup>	-Y-R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	1C <sub>50</sub> (nM)
131	H <sub>3</sub> CO C	$\Omega$		∕_CO <sub>2</sub> H	0.5
132	H <sub>3</sub> CO		8	∕_CO <sub>2</sub> H	6
133	н,со СТ	$\bigcirc_{F}$	8	, CO₂H	2
134	н,со	$\bigcirc_{F}$	S	∕ CO <sub>2</sub> Na	0.3
135	H,CO	$\bigcirc_{F}$	Q <sub>2</sub> =	~CO₂H	0.3
136	H <sub>3</sub> CO	$\bigcirc_{F}$		, СО2H	5
137	H <sub>3</sub> CO	$\bigcirc_{F}$		~_CO₂H	0.3
138	H <sub>3</sub> CO CT	$\bigcirc_{\mathbf{F}}$	$\mathcal{L}$	CO₂H	0.5

【0098】 【表5】

第5表

製造例番号	R <sup>3</sup> NHCO-Y-R <sup>2</sup> O-R <sup>1</sup>					
G	環Α	-Q-R <sup>1</sup>	-Y- R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	IC <sub>50</sub> (nM)	
139	н,со			,CO₂H	5	
140	H <sub>3</sub> CO			∕_CO <sub>2</sub> H	I	
141	н,со СТ	P		,CO₂H	0.8	
142	H <sub>3</sub> CO	Q	∏ <sub>N</sub>	~CO₂II	1	
143	н,со СТ	9		∕_CO <sub>2</sub> H	20	
144	н,со 🗘	9		~_CO₂H	20	
145	H <sub>5</sub> C <sub>2</sub>	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>		, CO <sub>2</sub> H	20	
146	H <sub>3</sub> CO (1	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		~CO₂II	9	
147	H <sub>3</sub> CO CT	OCH <sub>3</sub>	$\aleph$	, CO₂H	6	

[0099]

第6表

製造例番号		Â	NHCO-NHCO-Q-R <sup>1</sup>	Y-R <sup>2</sup>	
2	環A	-Q-R <sup>1</sup>	-Y-R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	IC <sub>50</sub> (nM)
149	H <sub>3</sub> CO	$\bigcirc_{F}$	T <sub>S</sub>	∕CO <sub>2</sub> H	4
150	н <sub>3</sub> со	$\bigcirc_{F}$	N H	~_CO₂H	0.2
151	н,со СТ	$\bigcirc_{\mathbf{F}}$		, CO₂H	4
152	н,соСС	$\bigcirc_{\mathbf{F}}$	HZ	, CO₂H	5
153	н,соСС	Ç F		~CO₂H	3
156	н,со	$\bigcirc_{F}$		∕_CO <sub>2</sub> H	20
157	E C	$\bigcirc_{F}$		~_CO <sub>2</sub> H	2
159	н,соСТ	$\bigcirc_{F}$		~CO₂H	4

【0100】 【表7】

第7表

製造例番号	$ \begin{array}{c c}  & R^3 \\  & NHCO-Y-R^2 \\  & Q-R^1 \end{array} $					
	環A	-Q- R <sup>1</sup>	-Y- R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	IC <sub>50</sub> (nM)	
160	нэсо СТ			~_CO₂H	4	
164	н,со СТ	$\bigcirc_{F}$		HZ Z=X	40	
168	H <sub>3</sub> CO	$\bigcirc_{F}$	Q <sub>Z=</sub>	-CH <sub>3</sub>	7	
174	н,со СТ	$\bigcirc_{F}$		∕_CO2Na	0.2	
178	нэсо СТ		$\sum_{N}$	∕ CO <sub>2</sub> Na	0.3	
182	н3СОСТ	$\bigcirc_{F}$		, CO₂K	0.2	
183	H <sub>3</sub> CO	$\bigcirc_{\mathbf{F}}$		∕CO <sub>2</sub> Na	0.2	

【0101】実験例2〔膵外分泌に対する作用(十二指 腸内投与)〕

SD系雄性ラット(1群2-3匹)を16~20時間絶食後、ウレタン(1.2g/kg,s.с.)で麻酔した。次いで十二指腸開口部の膵管内にボリエチレンチューブ(SP31,夏目制作所製)を挿入固定して膵液を導出した。また十二指腸内にカニューレを挿入固定した。手術後、少なくとも1時間おいて実験を始め、膵液は30分間隔で採取し、その重量を測定した。

【0102】実験開始1時間で分泌される膵液がほぼ ・ 定になっていることを確認後、CCK-8 ( $0.3\mu g$  /kg/hr)を0.73ml/hrの速度で右大腿静脈より投与した。CCK-8投与2時間後に検体化合物を十二指腸内カニューレより投与した。各検体化合物は

蒸留水にTween80を加えた溶液に懸濁した。

【0103】CCK-8投与により増加した膵液量、即ち、(検休投与直前30分間の膵液量)-(CCK-8投与前30分間の膵液量)を100%として、検体を投与(投与量:10mg/kg)後、CCK-8誘発膵外分泌を最大に抑制した時の膵液量より最大抑制率(E)を算出した。膵外分泌抑制作用は、このようにして得た最大抑制率(E)をもとに、次のように表示した。

【0104】60≦E<90の時 II 90≦E +++

結果は下記第8表から第11表の通りである。

[0105]

【表8】

第8表

製造例番号					
号	環Α	-Q-R <sup>1</sup>	-Y- R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	膵外分泌抑 制作用 10mg/kg(i.d.)
113	H <sub>3</sub> CO	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>		∕_со₂н	+++
122	H <sub>3</sub> CO ()	$\Diamond$	8	~_CO₂H	+++
125	н,с,о	$\Diamond$		∕∕СО <sup>2</sup> Н	++
128	н,со	) F	8	∕_со₂н	+++
130	н,соСТ	$\bigcap_{F}$	$\langle \rangle$	∕CO₂Na	+++
132	нэсо	$\bigcirc_{F}$	8	∕CO <sub>2</sub> H	+++
133	н,со	$\bigcirc_{F}$	00	~~CO₂H	+++
134	н,со	$\bigcirc_{F}$	¥ N N	, CO₂Na	+++

【0106】 【表9】

第9表

製造例悉	N O D D						
番号	環Α	-Q-R <sup>1</sup>	-Y- R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	醛外分泌抑制 作用 10mg/kg (i.d.)		
136	H <sub>3</sub> CO	ŞŢ.	P	∕~со₂н	++		
138	H <sub>3</sub> CO	₩ F	N)	,_СО₂Н	+++		
140	II3CO		NO	~_CO₂H	+++		
141	H <sub>3</sub> CO	P		∕_CO₂H	+++		
143	н,со	9		∕~СО2H	+++		
145	H <sub>5</sub> C <sub>2</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>		∕_CO₂H	+++		
146	н,со	<b>C</b> 2H5	$\Omega$	~_CO₂H	+++		
149	н,соСТ	O <sub>F</sub>		~CO₂H	+++		

[0107]

【表10】 第10表

製造例番号	R <sup>3</sup> NHCO-Y-R <sup>2</sup> O Q-R <sup>1</sup>							
萝	璨A	-Q-R <sup>1</sup>	-Y-R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	膵外分泌抑制 作用 10mg/kg(i.d.)			
151	H <sub>3</sub> CO	$\bigcirc_{F}$		∕~_СО2Н	+++			
153	H <sub>3</sub> CO			∕~со <sup>ъ</sup> н	++			
157	E	$\bigcirc_{F}$		∕∕со²н	+++			
159	н,со	$\bigcirc_{F}$		∕∕со⁴н	++			

[0108]

【表11】

第11表

製造例番号	R <sup>3</sup> NHCO-Y-R <sup>2</sup> O Q-R <sup>1</sup>				
岁	現A	-Q-R <sup>1</sup>	-Y- R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	膵外分泌抑 制作用 Img/kg(i.d.)
174	н,со СТ	$\bigcirc_{F}$		CO <sub>2</sub> Na	+++
178	H <sub>3</sub> CO			CO2Na	+++
183	н,сост	$\bigcirc_{F}$		CO <sub>2</sub> Na	+++

【0109】実験例3〔膵外分泌に対する作用(静脈内投与)〕

実験2と同様にしてCCK  $8(0.3 \mu g/k g/h r)$ を0.73 m 1/h rの速度で右大腿静脈より投与した。CCK -8 投与開始後の膵液分泌量がほぼ一定になった後、検体化合物を左大腿静脈より投与した。各化合物は75%N, N-ジメチルホルムアミドに溶解もしくは懸濁した。

【0110】実験2と同様にして、検体10mg/kg 投与後の最大抑制率(E)を算出した。 膵外分泌抑制作 用は、このようにして得た最大抑制率(E)をもとに、 実験2と同様にして、表示した。

【0111】結果は下記第12表から第13表の通りである。

[0112]

【表12】

第12表

製造例番号	製造 例 番				
号	ΨA	QR <sup>1</sup>	-Y-R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	膵外分泌抑 制作用 10mg/kg(i.v.)
83		OH SMe	d a	∕∕СО²н	++
94		-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>	<b>√</b> ОСН,	∕∕СО <sup>5</sup> Н	++
101		^CO₂C(CH₃)₃	Cla	, CO₂H	++
103		-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> CH <sub>3</sub>	Ca	, СО₂н	++
104			Q <sub>a</sub>	,,,со²н	++
105		OCH <sub>3</sub>	C a	, CO₂H	++
106		~~SCH₃	Qa	,_СО <sub>2</sub> н	++

[0113]

1

【表13】

第13表

製造例番号	NHCO-Y-R <sup>2</sup> Q-R <sup>1</sup>				
75	環A	-Q-R <sup>1</sup>	-Y-R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	<b>牌外分泌抑</b> 制作用 10mg/kg(i.v.)
111		-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>	Ş → H	<b>∕</b> CO₂H	++
115	H³CU C	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>		∕~со₂н	+++
117	SCH.	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>	a a	~_CO <sub>2</sub> H	+++ .
124	\to \	$\wp$	H₃CO C	~CO₂H	+++
126	$\Diamond$	$\Diamond$	НО	∕~CO2H	++
144	н,со	Ø	R	∕~co₂H	+++
147	н,со	OCH <sub>3</sub>	, N	~CO2H	++

【0114】実験例4〔セルレイン誘発膵炎に対する作用〕

Wister系雄性ラットを、1群6匹とし、約18時間絶食後実験に使用した。被検化合物又は賦形剤(vehicle)(0.5% Tween80、5ml/kg)を経口投与し、その30分後からセルレイン20μg/kgまたは生理食塩水を1時間ごと4回、皮下投与(1ml/kg)した。最後のセルレイン投与の3時間後に、エーテル麻酔下で、腹部大静脈から採血を行い、遠心分離後、血清中のアミラーゼ活性を

## 測定した。

【0115】血清中の酵素活性測定には、モノテストアミラーゼ(ベーリンガーマンハイム山之内)を用いた。各化合物の $ED_{50}$ 値(血清中のアミラーゼ活性の上昇を50%抑制する投与量)は、対数回帰直線より算出した。

【0116】結果は下記第14表のとおりである。

[0117]

【表14】

第14表

製造例番号	$ \begin{array}{c c}  & R^3 \\  & NHCO-Y-R^2 \\  & Q-R^1 \end{array} $				
<del>당</del>	環Α	-Q-R <sup>1</sup>	-Y-R <sup>2</sup>	R <sup>3</sup>	ED <sub>50</sub> (mg/kg)
174	н,со	$ \bigcirc^{\!$	NO	∕CO <sub>2</sub> Na	0.022
178	H <sub>3</sub> CO	$\Omega$	$\Omega$	∕_CO <sub>2</sub> Na	0.0092
182	H <sub>3</sub> CO	$\langle \Box^{F}$		,CO₂K	0.033
183	H <sub>3</sub> CO	$\bigcirc_{F}$		∕CO2Na	0.018

## 【0118】製造例1

水素ナトリウム2.24g、クロロホルム30㎡、水3 Omlの混合物に、アルゴン雰囲気下水冷で、3.4-ジ クロロベンゾイルクロリド2.80gの塩化メチレン2 Oml溶液を滴下する。反応混合物を水冷下で30分、室 温で30分攪拌した後、水で希釈し、クロロホルムで抽 出する。クロロホルム層を洗浄、乾燥後、溶媒を留去す る。残渣を酢酸エチルーヘキサンから再結晶して、3, 4-ジクロロ-N-(2, 3-ジヒドロ-2-オキソー 1-ペンチル-1H-インドール-3-イル) ベンズア ミド4.06gを、無色結晶として得る。融点:125 -126°C, TR (Nujol) (cm<sup>-1</sup>):3280, 172 5, 1635, 1610, MS(m/z): 390 (M<sup>+</sup>), 374, 372, 217 (base). 【0119】(2) 本品3.56g、アクリル酸メチ ル4.1ml、炭酸カリウム3.82g、アセトン70ml の混合物を、アルゴン雰囲気下、室温で終夜撹拌する。 不溶物をろ別し、ろ液を減圧下、濃縮する。残渣をクロ ロホルムに溶解し、洗浄、乾燥後、溶媒を留去する。得 られた粗結晶を酢酸エチルーヘキサンから再結晶して、 3-(3-(3,4-ジクロロベンゾイルアミノ)-2, 3-ジヒドロ-2-オキソ-1-ペンチル-1H-インドール 3 イル〕プロピオン酸メチルエステル、 すなわち3-(3,4-ジクロロベンゾイルアミノ)-

3-(2-メトキシカルボニルエチル)-1-ペンチル

を、無色結晶として得る。 融点:84-114℃、18

(Nujol)  $(cm^{-1}):3330, 1735, 1705, 1$ 

660, MS (m/z): 476  $(M^{+})$ , 173 (bas

-1H-インドール-2(3H)-オン、3.96g

(1) 3 アミノ 1 ペンチル 2,3 ジヒドロ

-1H-インドール-2-オン塩酸塩2.84g、炭酸

e) 。

# 【0120】製造例2

(1) 3-アミノー2,3-ジヒドロ-1H-インドールー2-オン塩酸塩15.05g、3,4-ジクロロベンゾイルクロリド17.20gの塩化メチレン300ml懸濁液に、アルゴン穿出気下、トリエチルアミン16.5gの塩化メチレン50ml溶液を、氷冷攪拌下滴下する。室温に戻して30分攪拌し、水100mlを加えて更に2時間攪拌する。析出晶をろ取し、洗浄後、ジメチルホルムアミドー水から再結晶して、3,4-ジクロローN-(2,3-ジヒドロ-2-オキソー1H-インドールー3-イル)ベンズアミド22.9gを、無色針状晶として得る。融点:283-285℃(分解)、1R(Nujol)(cm-1):3280,3160,3100,1710,1690,1635、MS(m/z):322&320(M\*),147(base)。

【0121】(2) 本品23.0g、アクリル酸エチル7.52gのジメチルスルホキシド130ml溶液に、アルゴン雰囲気下、炭酸カリウム10gを氷冷撹拌下加える。室温に戻し、1時間撹拌後、氷水で希釈する。折出晶をろ取し、酢酸エチルーへキサンで結晶化して、3-(3-(3,4-ジクロロベンゾイルアミノ)-2,3-ジヒドロ-2-オキソー1H-インドールー3-イル〕プロピオン酸エチルエステル26.33gを、無色粉末として得る。融点:227 228℃、IR(Nujo1)(cm-1):3350,3320,3280,1740,1710,1655,1625、MS(m/z):422&420(M+)。

#### 【0122】製造例3

(1) 3-アミノー2, 3-ジヒドロー1-ペンチルー1H-インドールー2-オン塩酸塩1, 22g、1,

2,3,4ーテトラヒドロナフタレン-2-カルボン酸 0.93g、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール0.7 2g、塩化メチレン40mlの混合物に、氷冷下、1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジ イミド塩酸塩1.10gを加える。反応混合物を氷冷下 で、1時間攪拌したのち、トリエチルアミン1. Omlを 加え、氷冷下で2時間、さらに室温で2時間撹拌する。 反応終了後、減圧下、溶媒を留去し、残渣を酢酸エチル で希釈し、洗浄、乾燥後、溶媒を減圧留去する。残渣を 酢酸エチルーヘキサンから再結晶して、N-(2,3-ジヒドロー2ーオキソー1ーペンチルー1Hーインドー ルー3-イル)-1,2,3,4-テトラヒドロナフタ レンー2ーカルボキサミド1.36gを、無色結晶とし て得る。融点:127-132℃、IR (Nujol) (cm -1):3280, 1725, 1640, 1610, MS (m/z): 376  $(M^+)$ , 218 (base), 147, 3 1.

【0123】(2) 本品を製造例1-(2)と同様に処理して、3-(2,3-)とドロ-2-オキソ-1-ペンチル-3-(1,2,3,4-テトラヒドロ-2-ナフチルカルボニルアミノ) 1 II インドール 3イル〕プロピオン酸メチルエステルを得る。融点:172-179 $\mathbb{C}$ 。

### 【0124】製造例4

3、4ージクロローNー(2、3ージヒドロー2ーオキソー1ーペンチルー1Hーインドールー3ーイル)ベンズアミド2、70g、アクリロニトリル1、30g、アセトン30ml、炭酸カリウム1、46gの混合物を、アルゴン雰囲気下、室温で1時間撹拌する。アセトンを留去した後、水で処理して、酢酸エチル抽出する。酢酸エチル層を、洗浄、乾燥後、溶媒を留去し、残渣を酢酸エチルーへキサンで結晶化して、Nー〔3ー(2ーシアノエチル)ー2、3ージヒドロー2ーオキソー1ーペンチルー1Hーインドールー3ーイル〕ー3、4ージクロロベンズアミド2、28gを、無色結晶として得る。融点:79ー84℃、IR(Nujol)(cm⁻¹):3340、2325、1700、1655、1610、MS(៧/2):445&443(Mt)。

#### 【0125】製造例5

3-アミノー2、3-ジヒドロー6-メトキシー1-ペンチルー1H-インドールー2ーオン塩酸塩1g、βーナフチルカルボニルクロリド683mg及び塩化メチレン15mlの混合物に、氷冷下、トリエチルアミン0.98mlを滴下し、室温で1時間攪拌する。反応液に、水及びクロロホルムを加え、クロロホルム層を分離し、洗浄、乾燥後、溶媒を減圧留去する。残渣をジメチルスルホキシド10mlに溶解し、アクリル酸エチル0.38ml、炭酸カリウム500mgを加え、アルゴン雰囲気下で室温で30分攪拌する。反応液に、酢酸エチル、水を加え、有機層を分離し、洗浄、乾燥後、溶媒を減圧

留去する。残渣を酢酸エチルーへキサンで結晶化して、3-(2,3-ジヒドロー6-メトキシー3-(2-ナフタレンカルボニル)アミノー2-オキソー1-ペンチルー1H-インドールー3-イルンプロピオン酸エチルエステル1.55gを得る。融点:156-159℃、IR(Nujol)(cm<sup>-1</sup>):3260,1735,1690,1650,1620、MS(m/z):502(M\*)、45。

#### 【0126】製造例6

3-アミノー2, 3-ジヒドロー6-メトキシー1-ペ ンチルー1Hーインドールー2ーオン塩酸塩1g、イン ドールー2ーカルボン酸570mg、塩化メチレン20 mlの混合物に、氷冷下、1-(3-ジメチルアミノプ ロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩680m g、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール480mg、ト リエチルアミン0.73mlを加え、室温で2.5時間 攪拌する。反応液に、水及び酢酸エチルを加え<br />
有機層 を分離し、洗浄、乾燥後、溶媒を留去する。残渣をジメ チルスルホキシド10mlに溶解し、アクリル酸エチル 0.38m1、炭酸カリウム485mgを加え、室温で 1. 5時間攪拌する。反応液に水及び酢酸エチルを加 え、有機層を分離し、洗浄、乾燥後、溶媒を減圧留去し て、3-〔2,3-ジヒドロ-3-(1H-インドール -2-イルカルボニル) アミノー6-メトキシー2-オ キソー1ーペンチルー1H-インドールー3ーイル]プ ロピオン酸エチルエステル1.72gを得る。

## 【0127】製造例7

(1) 3-アミノー1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロー6-メトキシー1H-インドールー2ーオン塩酸塩2.00g、イソキノリンー3ーカルボン酸ナトリウム1.33g、1-ヒドロキシベンゾトリアゾール0.88gを無水ジメチルホルムアミド10mlに懸濁し、氷冷下、1-(3-ジメチルアミノプロピル)-3-エチルカルボジイミド塩酸塩1.49gを加え、30分攪はんする。反応液に酢酸エチルーテトラヒドロフラン(2:1)を注いで抽出し、抽出液を洗浄、乾燥後、ろ過し、ろ液を濃縮する。残さを酢酸エチルテトラヒドロフランから粉末化して、N-(1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロー6-メトキシー2-オキソー1H-インドールー3-イル]-3-イソキノリンカルボキサミド2.60gを得る。融点219-220℃。

【0128】(2) 本品200mg、4-プロモ酪酸エチルエステル275mg、ジメチルホルムアミド4m1の混合物に、アルゴン雰囲気下、炭酸カリウム195mgを加え、室温で15時間攪はんする。チオ尿素71mgを加え、更に24時間攪はんする。反応液を水に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。抽出液を洗浄、乾燥後、溶媒を留去する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー〔ヘキサンー酢酸エチル(2:1)〕で精製して、

4-〔1-(4-フルオロフェニル)-2, 3-ジヒドロ-3-(3-イソキノリニルカルボニルアミノ)-6-メトキシ-2-オキソ-1H-インドール-3-イルン酪酸エチルエステル140mgをカラメルとして得る。IR(Nujol)(cm-1):3380, 1740, 1675, 1625、MS(m/z):541(M\*)、47

6、426、156、128 (base)。 【0129】製造例8-42 対応原料化合物を、製造例1~7のいずれかと同様に処理して、第15表~第20表記載の化合物を得る。 【0130】 【表15】

第15表

製造例番号	NHCO-Y-R <sup>2</sup> NHCO-Y-R <sup>2</sup> (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>				
	R <sup>3</sup>	-Y-R <sup>2</sup>	物理恒数等		
8	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>		泡状物		
9	сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>		M.P. : 142-144 ℃		
10	сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> п <sub>5</sub>		油状物		
11	сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>		泡状物		
12	сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>		油状物		
13	СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СО <sub>2</sub> С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	OCH,	M.P. : 135-136 ℃		
14	СH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	N CO <sub>2</sub> C(CH <sub>1</sub> ) <sub>3</sub>	カラメル		

[0131]

【表16】

第16表

製造例番号	A NHCO CI CI (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>			
	環∧	R <sup>3</sup>	<b>物理</b> 值数等	
15	OCH <sub>3</sub>	сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	м.р. : 166-168 °С	
16	CH <sub>3</sub> O	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	M.P. : 138-139 ℃	
17	CH3O CH3O	СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СС <sub>2</sub> С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>	M.P.: 172-174 ℃	
18	OCH <sub>3</sub>	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> CH <sub>3</sub>	M.P. : 167-168 °C	

【0132】 【表17】

第17表

製造例番号	H <sub>3</sub> CO  NHCO-Y-R <sup>2</sup> O  Q-R <sup>1</sup>		
	-Q-R <sup>1</sup>	-Y-R <sup>2</sup>	物理恒数等
19	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>		泡状物
20	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>		M.P. : 281-282.5 °C
21	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>		泡状物
22			油状物
23	F		М.Р. : 186-186.5 °С
24			油状物
25	_ ↓ F		M.P. : 96-97 ℃

【0133】 【表18】

第18表

製造例番号	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NHCO-Y-R <sup>2</sup> O			
<u></u>	環Α	-Q- K <sup>1</sup>	-Y-R <sup>2</sup>	物理恒数等
26			Cl	M.P. : 200-201 °C
27	CII30	-\		M.P. : 183 ℃
28		J		M.P. : 166-167 ℃
29				油状物
30			OCH <sub>3</sub>	M.P. : 181-183 °C
31	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>		油状物

【0134】 【表19】

第19表

製造例番号			
	-Q-R <sup>1</sup>	-Y-R <sup>2</sup>	物理恒数等
32			M.P. : 234-238 ℃
33	<b>→</b>		油状物
34	———		M.P. : 140-146 °C
35			油状物
36	·	$\left\langle \sum_{z}\right\rangle$	M.P. : 212-214 °C

【0135】 【表20】

第20表

製造例番号	H <sub>3</sub> CO NHCO-Y-R <sup>2</sup>			
	R <sup>3</sup>	-Q-R <sup>1</sup>	-Y- R <sup>2</sup>	物理恒数等
37	сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	$\bigcirc$	T <sub>N</sub> H	M.P. : 212-214 °C
38	сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> ∞ <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>			泡状物
39	сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>			M.P. : 178-180 ℃
40	сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		油状物
41	сн <sub>2</sub> сп <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	OCH <sub>3</sub>		油状物
42	сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> сн <sub>3</sub>	<b>→</b> μ		泡状物

# 【0136】製造例43

(1) 3-アミノー2、3-ジヒドロー6-メトキシー2ーオキソー1ーペンチルー1Hーインドール塩酸塩2.00gのジメチルスルホキシド40ml溶液に、アクリル酸エチル0.85ml及び炭酸カリウム1.94gを加え、アルゴン雰囲気下、室温で3時間攪拌する。反応液を酢酸エチルで抽出し、抽出液を洗浄乾燥する。不溶物をろ過して除き、ろ液を濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー〔クロロホルム 酢酸エチル(1:1)〕で精製して、3-〔3-アミノー2、3-ジヒドロー6-メトキシー2ーオキソー1ーペンチルー1Hーインドールー3ーイル〕プロピオン酸エチルエステル1.36gを淡黄色油状物として得る。

【0137】(2) 本品と5, 6-ジヒドロ-4 Hーピロロ[3, 2, 1-i, j]キノリン-2-カルボン酸とを製造例3-(1)と同様に処理して、 $3-\{3-\{(5,6-ジ$ ヒドロ-4 Hーピロロ[2, 3, 1-i, j]キノリン-2-イル)カルボニル]アミノ-2, 3-ジヒドロ-6-メトキシ-2-オキソ-1-ペンチル-1 Hーインドール-3-イル}プロピオン酸エチルエステルを得る。

【0138】製造例44 60

対応原料化合物を、製造例43と同様に処理して、第2 1表~第23表記載の化合物を得る。

[0139]

【表21】

第21表

製造例番号	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NHCO-Y-R <sup>2</sup>				
	環Α	-Y-R <sup>2</sup>	物理恒数等		
11	CH3O		M.P. : 174-175 ℃		
45	СН3О-СТ		М.Р. : 191-194 °С		
46	CH <sub>3</sub> O		油状物		
47	СН3О		M.P. : 200-203 ℃		
48	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		無定形		

【0140】 【表22】

第22表

製造例番号			
	R <sup>3</sup>	Y R <sup>2</sup>	物理恒数等
49	СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СО <sub>2</sub> С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>		M.P. : 172-173 ℃
50	сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	N=ZH	M.P. : 203-204 °C
51	СН <sub>2</sub> СН <sub>2</sub> СО <sub>2</sub> С <sub>2</sub> Н <sub>5</sub>		M.P. : 151-153 ℃
52	сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> н <sub>5</sub>	Z <sub>F</sub>	M.P. : 181 ℃
53	сн <sub>2</sub> сн <sub>2</sub> со <sub>2</sub> с <sub>2</sub> п <sub>5</sub>		M.P. : 123-125 ℃
54	CH <sub>2</sub> CH <sub>2</sub> CN		M.P. : 165-166 ℃

【0141】 【表23】

第23表

	H <sub>3</sub> CO V.R <sup>2</sup>	
製造例番号		
	-Y R <sup>2</sup>	物理恒数等
55	$\Rightarrow$	M.P. : 150-152 ℃
56	ız	無定形
57		油状物
58		無定形
59		M.P. : 209-210.5 °C
60		カラメル

# 【0142】製造例61

3-〔3-(3,4-ジクロロベンゾイルアミノ)-2,3-ジヒドロ-2-オキソ-1H-インドール-3-イル〕プロピオン酸エチルエステル1.06g、3-フェニルプロピルブロミド1.0g、炭酸カリウム1.10g及びアセトン16m1の混合物を終夜還流する。溶媒を留去し、残渣を酢酸エチルで抽出し、洗浄、乾燥後、溶媒を留去する。残渣をイソプロピルエーテルーへキサンで結晶化させ、3-〔3-(3,4-ジクロロベンゾイルアミノ)-2,3-ジヒドロ-2-オキソー1-(3-フェニルプロピル)-1H-インドールー3-イル〕プロピオン酸エチルエステル1.25gを無色固体として得る。融点:119.5-121.5℃、1R(Nujol)(cm<sup>-1</sup>):3320,1730,1700,1660,1615、FAB-MS(m/z):541&539(MH\*)。

【0143】製造例62-74

対応原料化合物を、製造例61と同様に処理して、第2 4表~第25表記載の化合物を得る。

[0144]

【表24】

第24表

製造例番号	COOC <sub>2</sub> H <sub>5</sub> NHCO CI CI CI	
	-Q-R <sup>1</sup>	物理恒数等
62	$\sim$	M.P. : 145-147 ℃
63	~~°	M.P. : 143-144 °C
64		カラメル
65	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CN	M.P. : 89 ℃
66	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub>	M.P. : 100-101.5 °C
67	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	м.Р. : 140-140.5 °С
68	-СН <sub>2</sub> СО <sub>2</sub> С(СН <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	M.P. : 166.5-167.5 ℃

【0145】 【表25】

第25表

製造例番号	NHCO CI	
	-Q-R <sup>1</sup>	物理恒数等
69	$\sim$	M.P. : 158-159 ℃
70	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> CH <sub>3</sub>	M.P. ;91-91.5 ℃
71	- (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	油状物
72	OCH <sub>3</sub>	M.P. : 122.5-123 ℃
73	~°	M.P. : 155-156 ℃
74	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> SСН <sub>3</sub>	м.р. : 116.5-119 °С

#### 【0146】製造例75

3-(3-(3,4-ジクロロベンゾイルアミノ)-2, 3-ジヒドロ-1-(3-メチルチオプロピル)-2-オキソー1H-インドールー3-イル)プロピオン 酸エチルエステル2.05gのクロロホルム80m1溶 液に、メタクロル過安息香酸1.22gを氷冷攪拌下加 え、室温にて終夜撹拌する。反応液から溶媒を留去し、 酢酸エチル抽出し、抽出液を洗浄、乾燥、ろ過後、減圧 乾固する。 残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー 〔酢酸エチルーヘキサン(1:2)~クロロホルムーメ タノール(20:1)〕で分離して、3 〔3 (3, 4-ジクロロベンゾイルアミノ)-2,3-ジヒドロー 1-(3-メチルスルフィニルプロピル)-2-オキソ -1H-インドール-3-イル、プロピオン酸エチルエ ステル (スルフィニル体、Rf小) 及び3-[3-(3, 4-ジクロロベンゾイルアミノ) -2, 3-ジヒ ドロー1ー(3-メチルスルホニルプロピル)-2-オ キソ 111 インドール 3 イル〕プロピオン酸エチ ルエステル (スルホニル体、Rf大)を得る。 スルフィ ニル体を、酢酸エチルーイソプロピルエーテルから再結 晶して、1.07gを無色プリズム晶として得る。融 点:154-159℃、1尺(Nujol)(cm-1):322 0, 1720, 1655, 1610, FAB-MS (m/ z): 527&525 (MH<sup>-</sup>).

## 【0147】製造例76

### 【0148】製造例77

3-〔1-(t-ブトキシカルボニルメチル)-3-(3,4-ジクロロベンゾイルアミノ)-2,3-ジヒドロ-2-オキソー1H-インドールー3-イル〕プロピオン酸エチルエステル700mgの塩化メチレン20ml溶液に、トリフルオロ酢酸5mlを加え、室温で3時間攪拌する。反応液を減圧乾固し、残渣を酢酸エチルーへキサンから再結晶して、2-〔3-(3,4-ジクロロベンゾイルアミノ)-2,3-ジヒドロ-3-(2-エトキシカルボニルエチル)-2-オキソー1H-インドールー1-イル〕酢酸651mgを無色プリズム晶として得る。酸点:219-220℃、IR(Nujol)(cm-1):3280,1735,1720,1705, 1670, 1610, FAB-MS (m/z): 481&479 (MH<sup>\*</sup>).

#### 【0149】製造例78

(1) 3-〔2,3-ジヒドロ-6-メトキシ-3-(2-ナフタレンカルボニル)アミノ-2-オキソ-1-フェニル-1H-インドール-3-イル〕プロピオン酸エチルエステル2.37gの塩化メチレン20ml溶液に、冷却下、三臭化ホウ素約2.5mlを滴下し、1時間室温で攪拌する。反応液を氷水中に注ぎ、酢酸エチル抽出する。抽出液を減圧乾固して、3-〔2,3-ジヒドロ-6-ヒドロキシ-3-(2-ナフタレンカルボニル)アミノ-2-オキソ-1-フェニル-1H-インドール-3-イル〕プロピオン酸エチルエステルを得る。

(2) 本品2.15gのジメチルホルムアミド20m 1溶液に、63.3%水素化ナトリウム330mgを加え、撹拌した後、ヨウ化エチル0.35mlを加える。室温で2.5時間撹拌した後、反応液を洗浄、乾燥後、溶媒を留去する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー〔酢酸エチルーへキサン(1:2)〕で精製して、3 〔6 エトキシ 2,3 ジヒドロ 3 (2ーナフタレンカルボニル)アミノー2ーオキソー1ーフェニルー1Hーインドールー3ーイル〕プロピオン酸エチルエステル928mgを、無色針状晶として得る。融点:195-196℃、IR(Nujol)(cm¹):3420,1750,1730,1640,1620,1540、MS(m/z):522(M⁺)、155(basc)。【0150】製造例79

3-〔3-〔2-t-ブトキシカルボニル-1,2,3,4-テトラヒドロー3-イソキノリニル)カルボニルアミノ-2,3-ジヒドロー2-オキソー1ーペンチルー1H-インドールー3-イル〕プロビオン酸エチルエステル6.79gの酢酸エチル溶液75m1中へ、米冷下、塩酸ガスを飽和するまで加え、0℃で2.5時間 攪拌する。溶媒を留去した後、残渣をイソプロビルエーテルに懸濁する。懸濁液をろ過して、3-〔2,3-ジヒドロ 2 オキソ 1 ペンチル 3 〔1,2,3,4-テトラヒドロー3-イソキノリニル)カルボニルアミノー1H-インドールー3-イル〕プロピオン酸エチルエステル塩酸塩6.05gを、淡黄色の無晶形固体として得る。IR(Nujol)(cm 1):3180,1725,1690,1610、FAB-MS(m/z):478(m/z),132(base)。

## 【0151】製造例80

ギ酸0.66g及び無水酢酸1.35gを混合し、50℃で15分加熱する。冷却後、無水塩化メチレン15m l、ギ酸ナトリウム0.68g及び3-〔2,3-ジヒドロ-2-オキソ-1-ペンチル-3-(1,2,3,4-テトラヒドロ-3-イソキノリニル)カルボニルアミノ-1H-インドール-3-イル〕プロピオン酸エチ

ルエステル塩酸塩1.70gの塩化メチレン15ml溶液を加え、室温で終夜攪拌する。反応液を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で中和したのち、クロロホルム抽出する。抽出液を洗浄、乾燥、ろ過後、濃縮して、3-[3-(2-ホルミルー1,2,3,4-テトラヒドロー3-イソキノリニル)カルボニルアミノー2,3-ジヒドロー2-オキソー1-ペンチルー1H-インドールー3ーイル〕プロピオン酸エチルエステル1.72gを、淡黄色の無定形固体として得る。IR(Nujol)(cm-):3280,1720,1655,1610、FAB-MS(m/z):506(MH-)、160(base)。

## 【0152】製造例81

3-(2, 3-ジヒドロ-3-(E)-3-(3-メ トキシフェニル) -2-プロペノイルアミノ] -2-オ キソー1ーペンチルー1H-インドールー3ーイル)プ ロピオン酸エチルエステル1.64gの塩化メチレン3 0m1溶液に、氷冷下、三臭化ホウ素2m1を滴下す る。混合物を氷冷下で1時間攪拌した後、氷水に注ぎ、 クロロホルム抽出する。抽出液を乾燥後、溶媒を減圧留 去する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー 〔ヘキサン 酢酸エチル(1:1)〕で精製して、3 (2, 3-ジヒドロ-3-((E)-3-(3-ヒドロ キシフェニル) -2-プロペノイルアミノ] -2-オキ ソー1-ペンチルー1 H-インドールー3ーイル)プロ ピオン酸エチルエステル1.53gを無色の無定形固体 として得る。 TR (Nujol) (cm-1):3280, 170 5, 1660, 1610, FAB-MS(m/z): 46 5 (MH ) , 302, 256, 228, 147 (bas e),

#### 【0153】製造例82

3-[2,3-ジヒドロ-3-[(E)-3-(2-メトキシフェニル)-2-プロペノイルアミノ]-2-オキソ-1-フェニルー1H-インドール-3-イル]プロピオン酸エチルエステルを製造例81と同様に処理して、<math>3-[2,3-ジヒドロ-3-[(E)-3-(2-ヒドロキシフェニル)-2-プロペノイルアミノ]-2オキソ 1フェニル 1II インドール 3イル]プロピオン酸エチルエステルを無色固体として得る。IR(Nujol)(cm-1):3280,1740,1710,1610、FAB-MS(m/z):470(M')、91。

#### 【0154】製造例83

3-〔3-(3, 4-ジクロロベンゾイルアミノ)-1 (2 オキシラニルメチル) 2,3 ジヒドロ 2 ーオキソー1H-インドール-3-イル〕プロピオン酸 エチルエステル1.635gのエタノール24ml溶液 に、15%ナトリウムメチルスルフィド水溶液12ml を加え、50℃で3時間撹拌する。反応液を濃縮後、1 0%塩酸で酸性とし、酢酸エチル抽出する。抽出液を洗 浄、乾燥、ろ過後、濃縮する。残渣をシリカゲルカラム クロマトグラフィー [クロロホルムーメタノール(10:1)] で精製後、酢酸エチルーへキサンから再結晶して、3-[3-(3,4-ジクロロベンゾイルアミノ)-2,3-ジヒドロ-1-(3-メチルチオー2-ヒドロキシプロビル)-2-オキソー1H-インドールー3-イル] プロビオン酸1.52gを無色針状晶として得る。融点:168.5-169.5℃、IR (Nujol) (cm<sup>-1</sup>):3400,3300,1710,1650,1615、FAB-MS (m/z):499&497 (MH<sup>-1</sup>)。

### 【0155】製造例84

3-〔2,3-ジヒドロ-3-〔(E)-3-(2-メトキシフェニル)-2-プロペノイルアミノ〕-2-オキソー1-フェニルー1H-インドール-3-イル〕プロピオン酸エチルエステル719mg、10%パラジウムー炭素100mg、エタノール20ml、テトラヒドロフラン6mlの混合物を、1気圧の水素ガス雰囲気下、終夜攪はんする。反応液をろ過し、ろ液から溶媒を留去して、3-〔2,3-ジヒドロ-3-〔3-(2-メトキシフェニル)プロパノイルアミノ〕-2-オキソ1フェニル 1II インドール 3 イル〕プロピオン酸エチルエステル700mgを、無定形固体として得る。

#### 【0156】製造例85

3-〔3-(3, 4-ジクロロベンゾイルアミノ) -2, 3-ジヒドロ-2-オキソ-1-ペンチル-1H-インドール-3-イル)プロピオン酸メチルエステル 3.89g、2N水酸化ナトリウム水溶液16ml、メ タノール100mlの混合物を、40分間加熱還流す る。反応混合物を室温まで冷却した後、溶媒を減圧留去 する。残渣を水で希釈し、10%塩酸水でpH4とした 後、クロロホルム抽出する。抽出液を洗浄、乾燥後、溶 媒を留去する。得られた粗結晶を、酢酸エチルーヘキサ ンから再結晶して、3-〔3-(3,4-ジクロロベン ゾイルアミノ) -2, 3-ジヒドロ-2-オキソ-1-ペンチルー1H-インドールー3-イル〕プロピオン酸 3.34gを、無色結晶として得る。融点:202 2 04%, IR (Nujol) (cm<sup>-1</sup>):3260, 1730, 1675, 1660, FAB-MS (m/z): 463 (M H') 173 (base).

### 【0157】製造例86

3-〔3-(3,4-ジクロロベンゾイルアミノ)-2,3-ジヒドロ-2-オキソー1-(3-フェニルプロピル) 1 II インドール 3 イル〕プロピオン酸エチルエステル1.20g、エタノール20m1、テトラヒドロフラン5m1の混液に、4N水酸化ナトリウム1.5m1及び水5m1を加え、室温で7時間撹拌する。反応液を減圧濃縮し、水で希釈後、10%塩酸で酸性とし、酢酸エチル抽出する。抽出液を乾燥後、溶媒を留去し、残渣をエタノールー酢酸エチルから再結晶し

て、3-(3-(3,4-ジクロロベンゾイルアミノ)-2,3-ジヒドロ-2-オキソ-1-(3-フェニルプロピル)-1H-インドール-3-イル]プロピオン酸1.09gを、無色針状晶として得る。融点:242-243℃、IR(Nujol)(cm-1):3285,1715,1690,1675,1615、FAB-MS(w/z):513&511(MH-)。

### 【0158】製造例87

3-(3-(2-ホルミル-1, 2, 3, 4-テトラヒ ドロー3ーイソキノリニル) カルボニルアミノー2,3 ージヒドロー2ーオキソー1ーペンチルー1Hーインド ール-3-イル〕プロピオン酸エチルエステル1.70 gのエタノール30m1溶液に、1N水酸化ナトリウム 3.79mlを加え、室温で1時間撹拌する。反応液を 濃縮後、残渣を水に溶解し、ジエチルエーテルで洗浄 後、10%塩酸で酸性とした後、酢酸エチル抽出する。 酢酸エチル層を更に炭酸水素ナトリウム水溶液で抽出 し、抽出液を非イオン性吸着樹脂(商品名: HP-2 0、三菱化成社製)に吸着させ、水及び水ーメタノール (1:1)混液で溶出する。溶出液を凍結乾燥して、3 〔3 (2 ホルミル 1,2,3,4 テトラヒド ロー3-イソキノリニル)カルボニルアミノー2、3-ジヒドロー2ーオキソー1ーペンチルー1Hーインドー ルー3-イル〕プロピオン酸ナトリウム1.24gを淡 黄色粉末として得る。 IR (Nujol) (cm 1):3680 -2400 (br), 1710, 1660, 1610, FAB-MS(n/z): 522(MNa+), 500(MH)-, base).

### 【0159】製造例88-162

対応原料化合物を、製造例85-87のいずれかと同様に処理して、第26表〜第36表記載の化合物を得る。 【0160】

【表26】

第26表

製造例番号	NHCO-Y-R <sup>2</sup> OCH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>		
	-Y- R <sup>2</sup>	物理恒数等	
88		M.P. : 170-173 °C	
89		M.P. : 182-190 ℃	
90		M.P. : 244-246 ℃	
91		カラメル	
92		(ナトリウム塩) 無定形	
93		M.P. : 136-137 ℃	
94	OCH <sub>3</sub>	M.P. : 164-166 ℃	

【0161】 【表27】

第27表

製造例番号	CO <sub>2</sub> H NHC	co—Ca
	-Q-R <sup>1</sup>	物理恒数等
95	$\checkmark\!$	M.P. : 195-196 ℃
96	<->	(ナトリウム塩) 無定形
97		(ナトリウム塩) M.P.:~230 ℃(分解)
98	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CN	M.P. : 108-176 ℃ (徐々に融解)
99	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> OCH <sub>3</sub>	M.P. : 129-176℃ (徐々に融解)
100	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> SCH <sub>3</sub>	M.P. : 215-216 ℃
101	-CH <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> C(CH <sub>3</sub> ) <sub>3</sub>	M.P. : 194-194.5 ℃

【0162】 【表28】

第28表

製造例番号	N Q-R <sup>1</sup>	CO <sub>2</sub> H NHCO CI
	-Q-R <sup>1</sup>	物理恒数等
102	$\sim$	M.P. : 133-136 ℃
103	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>5</sub> СН <sub>3</sub>	M.P. : 204-204.5 ℃
104	- (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> -	M.P. : 180-181.5 ℃
105	OCH <sub>3</sub>	M.P. : 210-211 ℃
106	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> SСН <sub>3</sub>	M.P. : 158.5-160 ℃
107	-(CH <sub>2</sub> )₃\$CH₃ ■ O	M.P. : 147-149 ℃
108	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> SCH <sub>3</sub>	M.P. : 161.5-163.5 ℃
109	н	M.P. : 269-270 ℃

【0163】 【表29】

第29表

製造例番号	CO <sub>2</sub> H NHCO-Y-R <sup>2</sup> (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>		
	環 A	-Y- R <sup>2</sup>	物理恒数等
110		HN	(ナトリウム塩) 無定形
111		OH OH	M.P. : 215-216 °C
112	CH3U		M.P. : 217-219 ℃
113	CH <sub>3</sub> O		M.P. : 200-202 °C
114	CH <sub>3</sub> O-CH		M.P. : 231-233 °C
115	CH <sub>3</sub> O		M.P. : 265-267 °C
116	СН,ОСН		M.P. : 189-191 °C

【0164】 【表30】

第30表

製造例番号	CO <sub>2</sub> H NHCO CI CI (CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>		
	環 A	物理恒数等	
117	осн,	M.P. : 192.5-194 °C	
118	CH3O	M.P. : 176-181 °C	
119	CH <sub>3</sub> O	M.P. : 215 217 °C	
120	ОСН3	M.P. : 176-177.5 °C	

[0165]

【表31】

第31表

製造例番号	A NHCO-Y-R <sup>2</sup>			
	環Α	-Y- R <sup>2</sup>	物理恒数等	
121		C C	M.P. : 142-146 ℃	
122	СН₃О ССН₃О	$\bigotimes$	M.P. : 135-136 ℃	
123			M.P. : 207-209 ℃	
124		OCH <sub>3</sub>	м.р. : 203-206 °С	
125	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub> O	$\bigotimes$	M.P. : 125 ℃	
126		HO	M.P. : 224 °C	
127		SCH <sub>3</sub>	M.P. : 185-187 ℃	

【0166】 【表32】

第32表

製造例番号	CO <sub>2</sub> H NHCO-Y-R <sup>2</sup>		
	現Α	-Y-R <sup>2</sup>	物理恒数等
128	СН30		M.P. : 150-157 ℃
129			M.P. : 229-229.5 ℃
130	CH3O C		(ナトリウム塩) 無定形
131	СПЗО	T <sub>N</sub>	M.P. :186-188 ℃

【表33】

[0167]

第33表

製造例番号	A NHCY)-Y-R <sup>2</sup>			
Ш	現 A	-Y- R <sup>2</sup>	物理恒数等	
132	CH3O		M.P. : 132.5-133 °C	
133	CH3O-C		M.P. : 125-127 °C	
134	CH3O-CCH3O		(ナトリウム塩) 無定形	
135	CH30		M.P. : 193-195 ℃	
136	CH3O		M.P. : 145-150 °C	
137	CH3O CH3O		M.P. : 293-295 ℃	
138	СН3О		M.P. : 171-173 ℃	
139	CH3O CH3O		M.P. : 214-216 °C	

[0168]

第34表

	∠CO <sub>2</sub> H				
製造例番号	NHCO-Y-R <sup>2</sup>				
	·境Α	-Q-3 <sup>1</sup>	-Y-R <sup>2</sup>	物理恒数等	
140	CH <sub>3</sub> O			無定形	
141	CH30 CH30	$\bigcirc$		M.P. : 238-240 ℃	
142	CH3O CH3O	$\bigcirc$		M.P. : 170-172 ℃	
143	CH <sub>3</sub> O			M.P. : 223-225 ℃	
144	СН30			M.P. : 190-191 °C	
145	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>	-(СН <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> СН <sub>3</sub>	$\sum_{N}$	M.P. : ~125 ℃	
146	CH <sub>3</sub> O	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		無定形	
147	CH30	OCH <sub>3</sub>		無定形	
148	CH3O CH3O	-(CH <sub>2</sub> ) <sub>4</sub> CH <sub>3</sub>		M.P. : 159-162 ℃	

【0169】 【表35】

第35表

製造例番号	H <sub>3</sub> CO NHCO-Y-R <sup>2</sup>			
	R <sup>3</sup>	-Y- R <sup>2</sup>	物理恒数等	
149	(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> СО <sub>2</sub> Н		M.P. : 183-186 ℃	
150	(СН <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> СО <sub>2</sub> Н	H N N N N N N N N N N N N N N N N N N N	M.P.: 264-266 ℃(分解)	
151	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> H		無定形	
152	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> H	ZH	M.P. : 250-253 ℃	
153	(CH <sub>2</sub> ) <sub>2</sub> CO <sub>2</sub> H	$\sum_{i}$	M.P. : 241-242 ℃	
154	сн <sub>2</sub> ∞ <sub>2</sub> н		M.P. :212-213 ℃	
155	(CH <sub>2</sub> ) <sub>3</sub> CO <sub>2</sub> H	XX	м.р. : 175-177.5 °С	

【表36】

[0170]

第36表

製造例番号	A NHCO-Y-R <sup>2</sup>		
	環A	-Y-R <sup>2</sup>	物理恒数等
156	CH30		M.P. : 243-244 ℃
157	C <sub>2</sub> H <sub>5</sub>		M.P. : 190-192 ℃
158	CH <sub>3</sub> O		無定形
159	CH <sub>3</sub> O		M.P. : 252-253 ℃
160	CH <sub>3</sub> O-CT		М.Р. : 214-216 °С
161	CH <sub>3</sub> O		М.Р. : 166-168 °С
162	CH <sub>3</sub> O		М.Р. : 159-160.5 °С

## 【0171】製造例163

2-オキソー1-ペンチルー1H-インドールー3-イ ルン-3, 4-ジクロロベンズアミド2.00g、トリ ブチルチンアジド(Bug SnNg)3.0g及びトルエン 1.5 m l の混合物を、110℃で3時間加熱攪拌す る。冷却後、6.4%塩酸-エタノール50m1溶液を 加え、室温で30分撹拌する。溶媒を留去したのち、酢 酸エチル次いで飽和フッ化カリウム水溶液を加え、不溶 物をろ去する。酢酸エチル層を分取し、洗浄後、濃縮す る。残渣を5%水酸化ナトリウム水溶液に溶解し、ジエ チルエーテルで洗浄する。水層を10%塩酸で酸性とし た後、酢酸エチル抽出し、洗浄、乾燥後、溶媒を留去す る。残渣を酢酸エチルから再結晶して、N-{2,3-ジヒドロー2ーオキソー1ーペンチルー3ー〔2-(1 H-テトラゾール-5-イル) エチル] -1H-インド ールー3ーイル > -3,4 ージクロロベンズアミド1. 72gを無色針状晶として得る。融点:142-147 °C、IR (Nujol) (cm<sup>-1</sup>):3340, 1705, 16

55, 1675, 1615, FAB-MS  $(\pi/z)$ : 4 89&487  $(MH^+)$ .

# 【0172】製造例164

N-〔3-(2-シアノエチル)-1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-6-メトキシー2-オキソ 1 II インドール 3 イル〕 3 イソキノリンカルボキサミド 0.647gを、製造例 163と同様に処理して、N-(1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-6-メトキシー2-オキソー3-〔2-(1H-テトラゾール-5-イル)エチル〕-1H-インドール-3-イル}-3-イソキノリンカルボキサミド 0.252gを得る。融点154-160℃製造例 165

3-〔2,3-ジヒドロ-3-(1H-インドール-2 ーイルカルボニル)アミノ-2-オキソ-1-ペンチル -1H-インドール-3-イル)プロピオン酸エチルエ ステル375mg、アクリロニトリル530mg、1, 8-ジアザビシクロ〔5,4,0〕ウンデカ-7-エン (DBU)3滴及びジメチルホルムアミド4m1の混合 物を、80℃で22時間撹拌する。反応混合物を水で希釈し、酢酸エチルで抽出する。抽出液を洗浄、乾燥後、活性炭処理し、溶媒を減圧留去して、カラメル状の残渣を得る。得られた残渣、2N水酸化ナトリウム水溶液1.4m1及びメタノール10m1の混合物を、室温で20時間撹拌する。反応液からメタノールを減圧留去した後、10%塩酸水で酸性にし、クロロホルム抽出する。抽出液を乾燥した後、溶媒を減圧留去する。残渣をジイソプロピルエーテルから再結晶して、3-〔3-〔1-(2-シアノエチル)-1H-インドール-2-イルカルボニルアミノ〕-2、3-ジヒドロ-2-オキソー1-ペンチル-1H-インドール-3-イル〕プロピオン酸150mgを得る。融点125℃。

【0173】製造例166

## 【0174】製造例167-171

対応原料化合物を製造例166と同様にして、下記の化 合物を得る。

【0175】製造例167: (S)  $-N-(1-(2-7)\sqrt{17})$ 製造例167: (S)  $-N-(1-(2-7)\sqrt{17})$  製造例167: (S)  $-N-(1-(2-7)\sqrt{17})$  製造例167: (S)  $-N-(1-(2-7)\sqrt{17})$  = 3  $-2\sqrt{17}$  製造例167: (S)  $-2\sqrt{17}$  = 3  $-2\sqrt{17}$ 

【0176】製造例168: (S) N (1 (4 フルオロフェニル) -2. 3 -ジヒドロ-5-メトキシー3-メチル-2-オキソ-1H-インドール-3-イルニー1H-インドール-2-カルボキサミド。 融点: 287-288°(  $\alpha$ )  $\alpha$  (c= 0. 376、クロロホルム)。

【0177】製造例169: (S) -N-[1-(4-7)] 製造例169: (S) -N-[1-(4-7)] フルオロフェニル) 2,3 ジヒドロ 5 メトキシー3-メチルー2-オキソー1H-インドールー3-イル: -4、5-ジヒドロピロロ[3,2,1-hi] インドールー2-カルボキサミド。融点:277-278  $^{\circ}$  で、[ $\alpha$ ]  $^{25}$   $_{0}$ : +42.  $30^{\circ}$  (c=0. 312、クロロホルム)。

【0178】製造例170:(-)-N-[3-(2-

シアノエチル) -1 - (4-7) プロフェニル) -2, 3-ジヒドロ-6-メトキシ-2-オキソ-1 H-4ンドール-3-4ル] -3-4ソキノリンカルボキサミド。 $(\alpha)^{25}$  : +80.53 (c=0.226、クロロホルム)。

【0179】製造例171: (-) -N-(3-(2-2-2)) (3-(2-2) (4-2) (

#### 【0180】製造例172

(+)-N-(3-(2-シアノエチル)-1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-6-メトキシ -2-オキソー1H-インドール-3-イル]-3-イ ソキノリンカルボキサミド1.88gのメタノール20 m | 溶液に、氷冷下、塩酸ガスを飽和するまで通じ、室 温にて、30分攪はんする。反応液に水140μ1を加 え7日間放置する。反応液を濃縮し、得られた残渣に炭 酸水素ナトリウム水溶液、次いで酢酸エチルを加え抽出 する。有機層を分取し、乾燥後、ろ過して濃縮する。残 渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー [ヘキサンー 酢酸エチル(1:1)〕で精製して、(+)-3-{1 - (4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-3-〔(3-イソキノリニル)カルボニルアミノ〕-6-メ トキシー2ーオキソー1H-インドールー3ーイル)プ ロピオン酸メチルエステル1.84gを、無色の無定形 固体として得る。 (α)<sup>25</sup><sub>0</sub>:-53.41°(c= 0.468、クロロホルム)。

### 【0181】製造例173

# 【0182】製造例174

3-[(3-4)キノリニル)カルボニルアミノ]-6-メトキシ-2-オキソー1H-インドールー3-イル}プロピオン酸ナトリウム1.64gを、無色粉末として得る。 $(\alpha)^{25}$ 0:+72.94°(c=0.414、メタノール)。

### 【0183】製造例175

(一)  $-3-\{1-(4-7) ルオロフェニル)-2,3$  ージヒドロー3ー〔(3-4 ソキノリニル)カルボニルアミノ〕-6-メトキシー2-オキソー1 H-インドールー3-イル}プロピオン酸メチルエステルを、製造例174と同様に処理して、(一)-3- $\{1-(4-7) \mu + 2 \mu + 2$ 

### 【0184】製造例176

(1) 3-アミノー1-(2-フルオロフェニル)-2, 3-ジヒドロー6-メトキシー1H-インドールー2ーオン塩酸塩70.00gのジメチルスルホキシド溶液210m1に、アクリロニトリル29.90m1及び炭酸カリウム62.70gを加え、アルゴンガス雰囲気下、終夜室温にて攪拌する。得られた反応液を水に注ぎ、混合物を酢酸エチルで抽出する。酢酸エチル層を水及び飽和食塩水で順次洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥後、ろ過し、ろ液を濃縮して70.70gの3-[3-アミノー1-(2-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロー6-メトキシー2-オキソー1H-インドールー3-イル]プロパンニトリルを褐色の油状物として得る。

【0185】(2)3-[3-アミノ-1-(2-フル オロフェニル) -2, 3-ジヒドロ-6-メトキシ-2 -オキソー1H-インドール-3-イル] プロパンニト リルの粗生成物70.70gを酢酸エチル250m1に 溶解し、この溶液に、51.21gの(+)ージベンゾ イル酒石酸一水和物を150mlの酢酸エチルに溶解し た溶液を、氷冷下に滴下する。結晶をろ取し、酢酸エチ ルで洗浄して、(S)-3-[3-アミノ-1-(2-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-6-メトキシ -2-オキソ-1H-インドール-3-イル] プロパン ニトリル (+) -ジベンゾイル酒石酸塩 (41.13) g)を淡黄色結晶として得る。本品を加熱下、180m 1のメタノールに溶解し、濃縮後、得られる残渣を酢酸 エチルでトリチュレーションし、34.02gの上記塩 を無色結晶として得る(収率: 22%)。 (α)<sup>25</sup> <sub>n</sub>+ 50.0°(c=0.420,メタノール)。融点15 5-157℃.

【0186】(3)34.02gの(S)-3-[3-アミノ-1-(2-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-6-メトキシ-2-オキソ-1H-インドールー

3-イル] プロパンニトリル (-) -ジベンゾイル酒石 酸塩を、炭酸カリウム水溶液及び酢酸エチルの混合溶媒 に、攪拌下溶解する。酢酸エチル層を分取し、水及び飽 和食塩水で順次洗浄後、無水硫酸ナトリウムで乾燥す る。ろ過後、ろ液を減圧下に濃縮して、15.44gの 無色油状物を得る。上記油状物を無水ジメチルホルムア ミド100mlに溶解し、10.19gの3-イソキノ リンカルボン酸ナトリウム塩、6.41gの1-ヒドロ キシベンゾトリアゾール及び10.92gのN-エチル -N'-ジエチルアミノプロピルカルボジイミド塩酸塩 を氷冷下に添加し、室温にて終夜攪拌する。反応液を水 に注ぎ、混合物を酢酸エチルで抽出する。有機層を希塩 酸、水、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液、水及び飽和食 塩水で順次洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、ろ過 後、ろ液を濃縮して、23.85gの(S)-N-[3 - (2-シアノエチル)-1-(2-フルオロフェニ ル)-2、3-ジヒドロー6-メトキシー2-オキソー 1H-インドール-3-イル]-3-イソキノリンカル ボキサミドを淡黄色油状物として得る。

### 【0187】製造例177

23.85gの(S) N [3 (2 シアノエチ ル)-1-(2-フルオロフェニル)-2,3-ジヒド ロー6-メトキシー2-オキソー1H-インドールー3 ーイル] - 3 - イソキノリンカルボキサミド粗生成物 を、80m1の無水メタノールに溶解し、氷冷下に塩酸 ガスを飽和するまで通じた後、1.71mlの水を添加 する。反応液を1時間、加熱還流し、冷却後、減圧下に 濃縮する。残渣を飽和炭酸水素ナトリウム水溶液で中和 後、酢酸エチルで抽出する。有機層を分離し、飽和食塩 水で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥する。ろ過後、 ろ液を減圧下に濃縮し、得られる残渣をシリカゲルカラ ムクロマトグラフィー (酢酸エチル: ヘキサン (1: 1、容量)にて精製し、22.30gの(S)-3-[1-(2-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロー 3-(3-イソキノリニル)カルボニルアミノ-6-メ トキシー2-オキソー1H-インドール-3-イル]プ ロピオン酸メチルエステルを淡黄色無定形固休として得 る(収率: 91% (製造例176(2)の生成物か 6)), DI-MS (m/z) 513 (MH+), 42 6, 156, 128 (base).  $(\alpha)^{2\xi}$ <sub>0</sub>+66. 2° (c=0.402, クロロホルム).

### 【0188】製造例178

62.53gの(S) -3-[1-(2-フルオロフェニル) 2.3 ジヒドロ 3 (3 イソキノリニル) カルボニルアミノー6ーメトキシー2ーオキソー1 Hーインドールー3ーイル | プロピオン酸メチルエステルを、576m1のメタノールに溶解し、氷冷下に56.78m1の3N-NaOH水溶液を添加し、室温にて終夜攪拌する。反応液を減圧下、濃縮し、残渣を15%クエン酸水溶液で酸性とし、酢酸エチルにて抽出す

る。有機層を分取し、水及び飽和食塩水で順次洗浄し、 15gの活性炭を加え、無水硫酸ナトリウムで乾燥す る。不溶物をろ去後、ろ液を減圧下に濃縮して、(S) **-3-〔1-(2-フルオロフェニル)-2,3-ジヒ** ドロー3-(3-イソキノリニル)カルボニルアミノー 6-メトキシ-2-オキソ-1H-インドール-3-イ ルンプロピオン酸を油状物として得る〔〔α〕25 μ+7 9.8°(c-0.426, クロロホルム)〕。本品に 7.36gの炭酸ナトリウム及び200mlの水を添加 し、溶液とする。この溶液を、減圧下、濃縮乾固し、残 渣に500mlのアセトニトリルを添加し、加熱溶解 後、不溶物をろ過により除去する。冷後、ろ液から析出 する結晶をろ取し、60.07gの(S)-3-[1-(2-フルオロフェニル)-2.3-ジヒドロ-3-(3-イソキノリニル) カルボニルアミノー6-メトキ シー2-オキソー1H-インドール-3-イル]プロピ オン酸ナトリウムを無色固体として得る(収率:95 %).融点206-211℃。FAB-MS(m/z)  $+522 \text{ (MH+)}, 177, 23 \text{ (base)}, (\alpha)^{25}$  n+ 89.7°(c=0.406,メタノール)。

【0189】製造例179

11. 47gの(S)-3-(1-(2-フルオロフェ ニル) -2, 3-ジヒドロ-3-(3-イソキノリニ ル) カルボニルアミノー6-メトキシー2-オキソー1 H-インドール-3-イル] プロピオン酸に、1.74 gの炭酸カリウム、5mlの水及び20mlのアセトニ トリルを添加し溶液とする。この溶液を減圧下濃縮乾固 し、残渣に100m1のアセトニトリルを添加し、加熱 溶解後、不溶物をろ過により除去する。ろ液を濃縮し、 残渣を100m1のアセトニトリルに加熱して溶かし、 冷却後、析出する結晶をろ取し、10.91gの(S) -3-[1-(2-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロー3ー(3ーイソキノリニル)カルボニルアミノー 6-メトキシー2-オキソー1H-インドールー3-イ ルンプロピオン酸カリウム塩を無色固体として得る。融 点275-277℃(分解)。FAB-MS(m/z)  $576 \, (MK^{+})$ ,  $538 \, (MII^{+})$ , 192,  $39 \, (bas$ e)  $(\alpha)^{25}$  p+91.8° (c=0.438,  $\times 9$ ノール)。

## 【0190】製造例180

(1) 3-アミノー1-(4-フルオロフェニル)-2, 3-ジヒドロー5-メトキシー1H-インドールー2-オン塩酸塩60gをジメチルスルホキシド200m1に溶解し、この溶液に炭酸カリウム43g、次いでアクリロニトリル20m1を添加し、アルゴン雰囲気中、室温で攪拌する。2時間後、アクリロニトリル2m1を添加し、終夜攪拌を続ける。反応液を氷水に入れ、酢酸エチルで抽出する。抽出液を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、ろ過した後に溶液を減圧下、濃縮する。析出する結晶をろ取して、3-[3-

アミノー1-(4-7)ルオロフェニル) -2, 3-9とドロー5-3トキシー2-3キソー1 Hーインドールー 3-4ル] プロパンニトリル46. 8 gを得る。融点1 36-138℃。EI-MS(m/z)325(M )。

【0191】(2)3-「3-アミノ-1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロー5-メトキシー2ーオキソー1H-インドールー3ーイル]プロパンニトリル43.7gと(-)-ジベンゾイル酒石酸40gを酢酸エチル300mlに溶解し、緩やかに攪拌しながら、終夜室温で放置する。析出した結晶をろ取し、酢酸エチルで再結晶することにより、目的物の3-[3-アミノー1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロー5-メトキシー2ーオキソー1Hーインドールー3ーイル]プロパンニトリル(-)-ジベンゾイル酒石酸塩26.4gを得る。融点157-158.5℃。  $(\alpha)^{20}$   $_{D}$ +64.91° (c-0.228, x9)-ル)。EI-MS(m/z):325(M)。IR(Nujol)(cm-1):1380,1460,1690,1740,2250。

【0192】(3)3 [3 アミノ 1 (4 フルオロフェニル)-2、3ージヒドロー5ーメトキシー2ーオキソー1Hーインドールー3ーイル]プロパンニトリル(ー)ージベンゾイル酒石酸塩125.1gに酢酸エチル及び飽和炭酸水素ナトリウム水溶液を添加し、酢酸エチル層を分取する。酢酸エチル層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、ろ過し、次いで溶媒を減圧下に留去する。残渣をジメチルホルムアミド800m1に溶解し、この溶液にイソキノリンー3ーカルボン酸ナトリウム塩40gを添加し、更に氷冷下、1ーヒドロキシベンゾトリアゾール27.4g及びNーエチルーN'ージエチルアミノブロビルカルボジイミド塩酸塩39gを添加し、攪拌する。この溶液を除々に室温に戻し、終夜攪拌する。

【0193】反応液を、水及び酢酸エチルで希釈し、酢酸エチル層を分取する。この酢酸エチル層を飽和食塩水で洗浄した後、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、ろ過する。得られた溶液中の溶媒を減圧下に留去し、(+) –  $N-[3-(2-シアノエチル)-1-(4-フルオロフェニル)-2、3-ジヒドロー5-メトキシー2-オキソー1 H-インドールー3-イル]-3-イソキノリンカルボキサミドを油状物質として得る。<math>\{\alpha\}^{25}$   $_{B}$  + 32.52°  $\{c=0.412, メタノール)$ 。

# 【0194】製造例181

(+) -N-[3-(2-シアノエチル)-1-(4-7) -N-[3-(2-シアノエチル)-1-(4-7) -N-[3-2] -2-3+1 -2-3+1 -2-3+1 -3-4 -2-3+1 -3-4 -3-

## 【0195】製造例182

(-) -3 -[1 -(4 - - -2 + -2 + 3 -2 + 3ージヒドロー3ー(3ーイソキノリニル)カルボニルア ミノー5ーメトキシー2ーオキソー1Hーインドールー 3-イル]プロピオン酸メチル91gをメチルアルコー ル800mlに溶解し、この溶液に1N水酸化ナトリウ ム水溶液300m1を添加し、室温で撹拌する。5時間 後、溶媒を減圧下、留去し、残渣に希塩酸及び酢酸エチ ルを添加し、有機層を分取する。この有機層を、飽和食 塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥し、ろ過 し、溶媒を減圧下に留去する。残渣をアセトニトリルー ジイソプロピルエーテルより結晶化し、ろ取することに より、90.59gの結晶を得る。ろ取した物質10g を、1.6N水酸化カリウム水溶液に溶解し、HP-2 0に通し、凍結乾燥する。得られた不定形物質を酢酸工 チルから結晶化させ、(+)-3-[1-(4-フルオ ロフェニル) -2, 3ージヒドロ-3-(3-イソキノ リニル) カルボニルアミノー5ーメトキシー2ーオキソ -1H-インドール-3-イル]プロピオン酸カリウム 8.29g(0.3~0.6水和物)を得る。融点28 0-286°C,  $(\alpha)^{25}$  p +13.07° (c=0. 260,  $\forall 9/-\nu$ ). FAB-MS (m/z):57  $6 (MK^{+})$ , 538 (MH+). IR (Nujol) (cm-1): 1520, 1570, 1670, 1730.

## 【0196】製造例183

(一) ー3ー [1-(4-フルオロフェニル) -2,3 ージヒドロー3ー(3-イソキノリニル)カルボニルアミノー5ーメトキシー2ーオキソー1Hーインドールー3ーイル]プロピオン酸メチル5.62gをメチルアルコール50m1に溶解し、この溶液に1N水酸化ナトリウム水溶液12m1を添加し、室温で一夜攪拌する。反応終了後、溶媒を減圧下、留去し、残渣に希塩酸及び酢酸エチルを添加し、有機層を分取する。この有機層を、飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸マグネシウムで乾燥後、ろ過する。ろ液から、減圧下、溶媒を留去する。残渣を1N水酸化ナトリウム水溶液12m1及び水300m1に溶解し、HP-20に通し、凍結乾燥する。(+)-3-[1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒド

ロー3ー(3ーイソキノリニル) カルボニルアミノー5ーメトキシー2ーオキソー1 Hーインドールー3ーイループロピオン酸ナトリウム5.32g(1.5水和物)を不定型物質として得る。 $(\alpha)^{2c}_0+12.26^{\circ}(c=0.326, メタノール)$ 。IR(Nujol)(cm<sup>-1</sup>):1510,1580,1600,1670,1720、FAB-MS(m/z):514(M+Na)、556(M+2Na)、522(M+)。

## 【0197】参考例1

(1)オキザリルクロライド65ml(0.745モル)をジクロロメタン65mlに溶解した溶液に、4-メトキシー4′-フルオロジフェニルアミン32.3g(0.149モル)をジクロロメタン120mlに溶解した溶液を氷冷下に攪拌しながら滴下し、そのまま1時間30分攪拌する。反応終了後、溶媒を減圧留去し、残渣にジクロロメタン120mlを加えて、氷冷下に塩化アルミニウム23.9g(0.179モル)を添加した後、室温で一夜攪拌する。反応終了後、反応混合物を10%塩酸で処理して析出する結晶を沪別し、水、次いでジエチルエーテルで洗浄した後、乾燥して、赤色結晶として、1-(4 フルオロフェニル) 2,3 ジヒドロ 5 メトキシー1H-インドールー2,3ージオン38.7gを得る。融点246~247℃。

【0198】(2)本品13.55g(0.05モル)、ヒドロキシアミン塩酸塩10.43g(0.15モル)、炭酸ナトリウム7.95g(0.075モル)、エタノール500ml、及び水200mlの混合物を1時間加熱還流する。反応終了後、エタノールを滅圧留去し、水を加え、析出する結晶を沪別する。得た結晶を水洗、乾燥し、黄色結晶として、1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-5-メトキシ-1H-インドール-2,3-ジオン-3-オキシム14.3gを得る。融点217~219℃。

【0199】(3)本品14.3g(0.05モル)、 濃塩酸8.2ml、10%パラジウムー炭素3.0g及び エタノール500mlの混合物を、室温、水素雰囲気下で ・夜接触還元反応に付す。触媒をデ別し、溶媒を減圧留 去して得た残渣に、アセトン及びジエチルエーテルの混 合溶媒を加え、無色結晶として、3-アミノ-1-(4 ーフルオロフェニル)-2,3-ジヒドロー5-メトキ シー1H-インドールー2-オン〔=3-アミノ-1-(4-フルオロフェニル)-5-メトキシー1H-イン ドールー2(3H)-オン〕塩酸塩12.4gを得る。 融点170~175℃、IR(Nujol)(cm-1):1740,M S(DI,m/z):272(M+)。

# 【0200】参考例2~7

対応原料化合物を、参考例1と同様に処理して、以下の 化合物を得る。

【0201】参考例2:3-アミノ-1-(2-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-1H-インドールー

2-オン塩酸塩 融点182~183℃、

参考例3:3-アミノー1-フェニルー2,3-ジヒドロー1H-インドールー2-オン塩酸塩。融点90℃。【0202】参考例4:3-アミノー1-(2-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロー6-メトキシー1H-インドールー2-オン塩酸塩。融点160~161℃(分解)。

【0203】参考例5: 3-アミノ-2, 3-ジヒドロ-6-メトキシ-1-フェニル-1 H-4ンドール-2-オン塩酸塩。融点 $172\sim175$  $<math> \bigcirc$  (  $\bigcirc$   $\bigcirc$ 

【0204】参考例6:3-アミノ-1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-6-メトキシ-1H-インドール-2-オン塩酸塩、融点180℃(分解)。

【0205】参考例7:3-アミノ-1-(3-クロロフェニル)-2,3-ジヒドロ-6-メトキシ-1H-インドール-2-オン塩酸塩。融点168~173(分解)。

### 【0206】参考例8

(1) 2, 3ージヒドロー1 Hーインドールー2, 3ージオン1.00g、をジメチルホルムアミドに溶解した溶液に、室温下、水素化ナトリウム270mgを加える。反応混合物を、室温下、10分間攪はんした後、臭化ペンチル2.10gのジメチルホルムアミド5ml溶液を滴下する。反応混合物を、室温下で20分間攪はんした後、反応液に水を加え、酢酸エチルで抽出する。抽出液を洗浄、乾燥後、溶媒を留去する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー〔酢酸エチルーへキサン(1:5)〕で精製して、橙色結晶として、2,3ージ

オン1.31gを得る。融点:50-51℃ (2)本品1.23gを、参考例1-(2)及び(3)と同様に処理して、3-アミノ-2,3-ジヒドロ-1-ペンチル-1H-インドール-2-オン塩酸塩1.31gを無色結晶(エタノールージエチルエーテルから再結晶)として得る。融点:142-144℃ 参考例9

ヒドロ-1-ペンチル-1H-インドール-2、3-ジ

2,3-ジヒドロ-1H-インドール-2,3-ジオン14.7gを、参考例1-(2)及び(3)と同様に処理して、3-アミノ-2,3-ジヒドロ-1H-インドール-2-オン塩酸塩16.9gを、得る(エタノールージエチルエーテルから再結晶)。融点:199℃。【0207】参考例10

(1) m アニシジン70.5gの塩化メチレン溶液500ml溶液に、トリエチルアミン120ml及び無水酢酸56.7mlを、氷冷下、滴下する。滴下終了後、反応液を、洗浄、乾燥し、不溶物をろ去する。ろ液を濃縮して、得られる残さを、ヘキサン一酢酸エチルから再結晶して、N-(3-メトキシフェニル)アセトアミド80.9gを、淡黄色針状晶として得る。融点:81-

82°C

(2) 水素化ナトリウム60%オイル懸濁液10.65 gを、無水ジメチルホルムアミド100mlに、アルゴン雰囲気下懸濁する。該懸濁液に、本品40.00gのジメチルホルムアミド100ml溶液、次いでnーペンチルプロミド38.23gを氷冷下に滴下し、0℃から徐々に室温まで昇温させ、5時間攪はんする。反応液を水に注ぎ、折山する油状物を酢酸エチルで抽出する。抽出液を洗浄、乾燥後、不溶物をろ去する。ろ液を濃縮して、N-(3-メトキシフェニル)-N-ペンチルアセトアミド67.76gを淡黄色油状物として得る。

【0208】(3)本品67.76gのエタノール200m1溶液に、濃塩酸100m1を加え、24時間、加熱還流する。反応液を濃縮し、残渣をクロロホルムで抽出する。炭酸水素ナトリウムでアルカリ性とした後、有機層を分取し、乾燥後、不溶物をろ去する。ろ液を濃縮して得られる褐色油状物を、エタノールー塩酸処理で塩酸塩とした後、アセトンーイソプロピルエーテルから再結晶して、Nーペンチルーmーアニシジン塩酸塩47.05gを、無色針状晶として得る。融点:110-112℃。

【0209】(4)本品47.00gを、参考例1-(1)~(3)と同様に処理して、3-アミノ-2,3-ジヒドロ-6-メトキシ-1-ペンチル-1H-インドール-2-オン塩酸塩33.39gを、無色針状晶(アセトンから再結晶)として得る。融点:178-180℃。

### 【0210】参考例11~13

対応原料化合物を、参考例10と同様に処理して、以下 の化合物を得る。

【0211】参考例11:3-アミノ-2,3-ジヒドロ-5-メトキシ-1-ペンチル-1H-インドールー2-オン塩酸塩。融点:163-165℃。

【0212】参考例12:3-アミノ-2,3-ジヒドロ-7-メトキシ-1-ペンチル-1H-インドール-2-オン塩酸塩。融点:184.5-187℃。

【0213】参考例13:3 アミノ 2,3 ジヒドロー6-エチルー1-ペンチルー1H-インドールー2 ーオン塩酸塩。融点:157-159℃

#### **参考例14**

(1) N-(3-エチルフェニル) アセトアミド11 g、銅粉9g、炭酸カリウム19.8g及びm-ブロモアニソール26.7gの混合物を200℃、3日間攪はんする。反応液から不溶物をろ去し、ろ液をシリカゲルカラムクロマトグラフィー〔酢酸エチルーへキサン(1:3)〕で精製する。得られた物質に、水酸化カリウム16.6g、水8.7m1、エタノール170m1を加え、1時間、加熱還流する。反応液から溶媒を留去し、残渣に水及び酢酸エチルを加え、有機層を分取し、洗浄、乾燥後、溶媒を留去して、N-(3-エチルフェ

ニル) -N- (3-メトキシフェニル) アミン15.0 8gを、油状物として得る。IR (Nujol) (cm<sup>-1</sup>): 3400,1600,1490.1460、MS (m/z):227 (Mt base)。

【0214】(2)本品を参考例1-(1)~(3)と 同様に処理して、3-アミノ-1-(3-エチルフェニル)-2,3-ジヒドロ-6-メトキシ-1H-インド ール-2-オン塩酸塩を、泡状物として得る。

【0215】参考例15及び16

対応原料化合物を参考例14と同様に処理して、以下の 化合物を得る。

【0216】参考例15:3-アミノ-2,3-ジヒドロ-6-メトキシー1-(3-メトキシフェニル)-1H-インドール-2-オン塩酸塩。IR(Nujol)(cm-1):1730,1630,1600,1470,1380、MS(m/z):284(M)、255(base)。【0217】参考例16:3-アミノ-6-エチルー1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロー1H-インドール-2-オン塩酸塩。融点:213-215℃。

### 参考例17

(1) 水素化ホウ素ナトリウム8gのジクロロエタン300m1懸濁液に、氷冷下、酢酸45m1を1時間かけて滴下する。該混合物に、mーアニシジン17.48g及びシクロヘキサノン16m1のジクロロエタン50m1溶液をゆっくり加え、室温で40分損はんする。反応液を、飽和炭酸水素ナトリウム水溶液に注ぎ、酢酸エチル抽出する。抽出液を洗浄、乾燥後、シリカゲルカラムクロマトグラフィー〔酢酸エチルーヘキサン(1:5)〕で精製して、シクロヘキシルー(3-メトキシフェニル)アミン29.37gを、油状物として得る。IR(Neat)(cm-1):3400,2920,2850,1615,1510,1500,1450、MS(m/z):205(M)、162。

【0218】(2) 本品を参考例1-(1)~(3)と 同様に処理して、3-アミノ-1-シクロヘキシルー 2,3 ジヒドロ 6 メトキシ 1II インドール 2-オン塩酸塩を得る。融点:185℃。

#### 【0219】参考例18

対応原料化合物を参考例17と同様に処理して、3-アミノ-1-シクロペンチル-2.3-ジヒドロ-6-メトキシ-1H-インドール-2-オン塩酸塩を得る。融点:183-185℃。

# 【0220】参考例19:

(1) 2, 2-ジメチル-N-(3-メトキシフェニル)プロパンアミド [R. M. Soll et al, Journal of 0 rganic Chemistry, 53, 2844 (1988) に従い合成した〕5.75gのテトラヒドロフラン100m1溶液に、アルゴン雰囲気下、水冷で、1.6Mn-ブチルリチウムのヘキサン溶液43mlを滴下する。氷冷下、混合物を

2時間損はんした後、ジエチルオギザレート18m1を加え、室温で2時間慣はんする。反応液に水を加え、酢酸エチル抽出し後、抽出液を洗浄、乾燥して、溶媒を留去する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー〔ヘキサンー酢酸エチル(5:1)〕で精製し、酢酸エチルーヘキサンから再結晶して、2-(2,2-ジメチルプロパノイルアミノ)-6-メトキシベンゼン-α-オキソ酢酸エチルエステル2、86gを、薄黄色結晶として得る。融点:99-100℃。

【0221】(2)本品2.85g、濃塩酸30ml、エタノール30mlの混合物を、2.5時間加熱還流する。反応液から溶媒を留去する。残渣を水で希釈し、炭酸水素ナトリウムで塩基性とした後、クロロホルム抽出する。抽出液を洗浄、乾燥後、溶媒を留去する。残渣をクロロホルムで温浸し、ジイソプロピルエーテル、ヘキサンで処理し、析出する結晶をろ取して、2.3ージヒドロー4ーメトキシー1Hーインドールー2,3ージオン1.49gを、橙色結晶として得る。融点:198ー200℃。

【0222】(3)本品を参考例8-(1)と同様に処理して、2,3 ジヒドロ 4 メトキシ 1 ペンチル-1H-インドール-2,3-ジオンを得る。融点:80-82℃

(4)本品を参考例1-(2)及び(3)と同様に処理 して、3-アミノ-2,3-ジヒドロ-4-メトキシー 1-ペンチル-1H-インドール-2-オン塩酸塩を得 る。融点:130-136℃。

### 【0223】参考例20

(1) 3-アミノ-1-(4-フルオロフェニル)-2, 3-ジヒドロー5-メトキシー1H-インドールー 2-オン塩酸塩4.00g(0.013モル)を無水ジ クロロエタン80ml中に懸濁し、アルゴン雰囲気トでフ タル酸無水物2.69g(0.0182モル、1.4当 量)を一度に加えた後、トリエチルアミン2ml(O.O 143モル)を10分間かけて滴下する。次いで室温で 10分間撹拌した後、さらに油浴上で一夜還流する。過 剰のフタル酸無水物をトリエチルアミン2ml及びメタノ ール2mlを加えた後20分間還流して分解する。反応混 合物を減圧下で濃縮した後、酢酸エチルで抽出する。酢 酸エチル層を洗浄、乾燥する。酢酸エチルを留去して得 た残渣をヘキサンー酢酸エチルから再結晶することによ り、3-(1,2-ジヒドロ-1,3-ジオキソイソイ ンドールー2ーイル) -1-(4-フルオロフェニル) 2,3 ジヒドロ 5 メトキシ 111 インドール -2-オン4.50gを、無色結晶として得る。融点: 208.  $5\sim210$ . 0°C, IR (Nujol) (cm<sup>-1</sup>):173 0, 1715, 1495, 1400, 1225, 1210, 750,715, MS (DI, m/e): 402 (Mt, base), 227, 184, 76.

【0224】(2)本品4.50g(0.0112モル)をアセトン80mlに溶解した溶液に、アルゴン雰囲

気下で、炭酸カリウム4.64g(0.0336モル) 及びヨウ化メチル1.39ml(0.0224モル)を加 えて、室温で1夜激しく攪拌する。反応混合物を減圧下 で濃縮して得た残渣を酢酸エチルで抽出する。酢酸エチ ル層を、水、次いで飽和食塩水で洗浄し、無水硫酸ナト リウムで乾燥する。溶媒を留去して得た残渣を酢酸エチ ルーヘキサンから再結晶して、3-(1,2-ジヒドロ -1, 3-ジオキソイソインドール-2-イル)-1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-5-メ トキシー3-メチルー1H-インドールー2-オン3. 22gを淡黄色結晶として得る。母液からの再結晶によ り、さらに0.70gの標記化合物を得る。融点:20  $7\sim208\%$ , IR (Nujol) (cm<sup>-1</sup>): 1725, 1515, 149 0, 1220, 1040, 835, 715, 655, 560, 520, 475, MS (D I, m/z): 416 (M<sup>+</sup>, base), 401 (M<sup>+</sup>-Me), 373, 343, 241, 226, 198 ,

【0225】(3)本品3.20g(0.00768モ ル)をテトラヒドロフラン30mlとエタノール30mlの 混合溶媒に溶解した溶液に、抱水ヒドラジン447μ1・ (0.00922モル)を室温で滴下する。一夜攪拌を 続けた後、テトラヒドロフラン20ml、エタノール20 ml及び抱水ヒドラジン447 μl をそれぞれ追加し、8 時間加熱還流する。反応混合物を室温まで冷却した後、 析出した不溶物を沪別し、沪液を濃縮して残渣を得る。 この残渣を酢酸エチルに溶解する。不溶物を沪別して得 た沪液を減圧下濃縮して得た残渣をシリカゲルカラムク ロマトグラフィー〔クロロホルム:酢酸エチル(1: 1)〕により精製して、3-アミノ-1-(4-フルオ ロフェニル) -2, 3-ジヒドロ-5-メトキシ-3-メチル-1H-インドール-2-オン2.10gを、無 色針状晶として得る。融点: 163~164℃、IR (Nu jol) (cm<sup>-1</sup>): 1710, 1610, 1490, 1225, 1200, 1000, 835,715, 655, 560, 520, 475, FAB-MS (m/z) : 287  $(MH^{+})$ , 286  $(M^{+})$ , 270  $(M^{+}-NH_{2}base)$ , 258  $(M^{+}-C)$ 0).

## 【0226】参考例21

3 アミノ 1 (4 フルオロフェニル) 2,3 ジヒドロー6ーメトキシー1 Hーインドールー2ーオン塩酸塩5.00gのジメチルスルホキシド30m l 懸濁液に、アルゴン雰囲気下、アクリロニトリル1.2ml及び炭酸カリウム4.48gを加え、室温で9時間撹拌する。反応液を水に注ぎ、酢酸エチルで抽出する。抽出液を洗浄、乾燥後、ろ過し、ろ液を減圧濃縮する。残渣をシリカゲルカラムクロマトグラフィー〔クロロホルムー酢酸エチル(1:1)〕で精製して、3ー〔3ーアミノー1ー(4ーフルオロフェニル)ー2,3ージヒドロー6ーメトキシー2ーオキソー1 Hーインドールー3ーイル」プロパンニトリル3.48gを、淡黄色油状物として得る。

【0227】参考例22

3-アミノー1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-5-メトキシ-3-メチル-1H-インドー ル-2-オンの光学分割

(1) d 1 体の3-アミノー1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロー5-メトキシー3-メチルー1H-インドールー2ーオン9.26g及びジベンゾイルーL-酒石酸(以下DBTとする)11.72gを酢酸エチル80回とともに加熱溶解する。酢酸エチルを留去したのち、再度酢酸エチル40回を加え、ジイソプロピルエーテル20回を加温下に添加する。冷却後、析出する結晶を沪取し、ジイソプロピルエーテルー酢酸エチル(1:1 v/v)で洗浄し、乾燥して無色粉末の相当する(S)体の(-)-DBT塩7.71gを得る。融点:164.5~167℃(分解)。[ $\alpha$ ] $_{\rm p}^{25}$ :-78.12°(c=0.896,メタノール)、光学純度:99.7%ee(後述する光学活性HPLCにより測定する)。

【0228】遊離塩基: (S) -3-アミノ-1-(4-フルオロフェニル) -2, 3-ジヒドロ-5-メトキシ-3-メチル-1H-インドール-2-オン 融点:  $160\sim161$   $\mathbb{C}$ 。 [ $\alpha$ ]  $\mathbb{D}^{25}$ : 72.38°(c=1.014, クロロホルム)。

【0229】(2) 沪液を濃縮し、残渣を酢酸エチルで抽出し、炭酸水素ナトリウム水溶液で処理し、水、次いで食塩水溶液で洗浄し、無水硫酸ナトリウムで乾燥し、溶媒を減圧下に留去する。残渣にジベンゾイルーDー酒石酸6.45gを加え、酢酸エチル20mlとともに加熱溶解する。冷却後、折出する結晶を沪取し、イソプロピルエーテルー酢酸エチル(1:1 v/v)30mlで洗浄し、乾燥して無色粉末の相当する(R)休の(+)-DBT塩8.31gを得る。融点:163.0~164℃(分解)

[α]<sub>D</sub><sup>25</sup> :+76.29°(c=0.928,メタノール)、光学純度:99.9%cc(後述する光学活性 HPLCにより測定する)。

【0230】遊離塩基: (R) -3-アミノ-3-メチル-1 (4 フルオロフェニル) 5 メトキシ2、3-ジヒドロ-1 H-4ンド-ル-2-オン 融点:  $160\sim161$   $\mathbb{C}$ . [ $\alpha$ ] $_{\mathrm{L}}^{25}$ : +74.05° ( $\mathrm{c}=1.426$ , クロロホル $_{\mathrm{L}}$ ).

【0231】(3)絶対配置の決定は上記化合物の3-(p-トルエンスルホニル)アミノ誘導体のX線構造解 析により行う。

【0232】光学純度の測定

HPLC条件

カラム: Optipac XC 3.9X300mm (Waters社製) 溶出溶媒: ヘキサンーイソプロパノール (50/50 v/v)

流速: 0.5ml/min 検出波長: UV 254nm 上記条件において、dl体は分離する。

【0233】保持時間

(R)体:9.27分

(S)体:15.80分。

【0234】参考例23

d1体の3-アミノ-1-(2-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-3-メチル-1H-インドール-2-オンを、参考例22と同様に処理して、以下の化合物を得る。

【0235】(R)体(-)-DBT塩:融点167. 5~169.5℃、[α]<sub>D</sub><sup>20</sup>:-60.14°(c= 0.562,メタノール)、99.3%ee。

【0236】遊離塩基: (R) -3-アミノ-1-(2 -フルオロフェニル) -2, 3-ジヒドロ-3-メチル -1H-インドール-2-オン [ $\alpha$ ]  $_0$ <sup>27</sup>: +63. 33°(c=0.960, クロロホルム)。

【0237】(S)体(+)-DBT塩:融点165. 5~167℃、[α]<sub>D</sub><sup>20</sup>:+59.51°(c=0. 578,メタノール)、99.2%ee。

#### 【0239】参考例24

d 1 体の3-[3-アミノ-1-(4-フルオロフェニル)-2,3-ジヒドロ-6-メトキシ-2-オキソー1H-インドール-3-イル]プロパノニトリルを、参考例22と同様に処理して、以下の化合物を得る。

【0240】(-)-DBT塩:融点175~177

°C,  $[\alpha]_{\mathbb{I}}^{2\xi}$ : -67. 94° (c-0. 836,  $\forall$  9/- $\nu$ ), 99. 9%ee.

【0241】(+)-DBT塩: 融点169~170 °C、[α]<sub>1</sub><sup>25</sup>:+62.14°(c=0.856, メタノール)、99.9%ee。

### [0242]

【発明の効果】本発明の有効成分である2-オキソインドリン誘導体(I)及びその薬理的に許容しうる塩は、優れたコレシストキニン拮抗作用を有し、優れた膵外分泌抑制作用を示す。また、本発明の化合物は毒性が低いため、医薬として使用する場合安全性の高い医薬となりうるものである。例えば、(S) -3-[1-(2-7) ルオロフェニル)-2, 3-ジヒドロ-3-(3-4) キノリニル)カルボニルアミノー6-メトキシー2-オキソー1H-4ンドール-3-4ル)プロピオン酸ナトリウム又は(+) -3-[1-(4-7ルオロフェニル)-2, 3-ジヒドロ-3-(3-4ソキノリニル)カルボニルアミノー5-メトキシー2-オキソー1H-4ンドール-3-4ル)プロピオン酸ナトリウムをラットに1g/kg経口投与しても、一般症状に変化を生じなかった。

【0243】このため、本発明の医薬組成物は、急性膵炎、慢性膵炎、過剰性膵液分泌、膵癌、インスリノーマ、高インスリン血症などの膵臓障害、過敏性腸症候群、逆流性食道炎、過剰胃液分泌などの胃腸疾患、もしくは、胆仙痛などの他の消化器系疾患、または、悪心、嘔吐、食欲不振、消化不良など諸症状の予防または治療薬として有用である。

フ	口	ン	トペー	ジの続き	
---	---	---	-----	------	--

(51) Int. Cl. 6	識別記号	庁内整理番号	FI	技術表示箇所
A 6 1 K 31/445			A 6 1 K 31/445	
31/47	AC J		31/47	ACJ
31/495			31/495	
31/535			31/535	
// CO7D 209/40			C O 7 D 209/40	
401/06	209		401/06	209
401/12	209		401/12	209
401/14	209		401/14	209
403/12	209		403/12	209
405/12	209		405/12	209
409/12	209		409/12	209
471/06			471/06	
487/06		9271-4C	487/06	